#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

(43) 国際公開日 2001年11月8日(08.11.2001)

**PCT** 

## (10) 国際公開番号 WO 01/83460 A1

(51) 国際特許分類7: C07D 239/42, 401/12, 403/12, 413/12, 401/14, 403/04, 405/14, 413/14, 498/04, 471/04, 513/04

Kohei) [JP/JP]; 〒333-0815 埼玉県川口市北原台2丁目 22番地4号 Saitama (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP01/02034 (74) 代理人: 青山 葆, 外(AOYAMA, Tamotsu et al.); 〒 540-0001 大阪府大阪市中央区城見1丁目3番7号 IMP

(22) 国際出願日: 2001年3月15日(15.03.2001)

ビル 青山特許事務所 Osaka (JP). (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK,

DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID,

IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ,

(25) 国際出願の言語:

日本語

日本語

(26) 国際公開の言語:

特願2000-130371

(30) 優先権データ:

2000年4月28日(28.04.2000)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 田辺製 薬株式会社 (TANABE SEIYAKU CO., LTD.) [JP/JP]: 〒541-8505 大阪府大阪市中央区道修町3丁目2番10号 Osaka (JP).

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(72) 発明者; および

添付公開書類:

国際調査報告書

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 山田幸一郎 (YAMADA, Koichiro) [JP/JP]; 〒349-0212 埼玉県南埼 玉郡白岡町新白岡3丁目34番地7 Saitama (JP). 松木健 司 (MATSUKI, Kenji) [JP/JP]; 〒355-0811 埼玉県比企 郡滑川町大字羽尾1093番地5 Saitama (JP). 大森謙司 (OMORI, Kenji) [JP/JP]; 〒336-0003 埼玉県浦和市元 町1丁目16番6号 Saitama (JP). 吉川公平 (KIKKAWA,

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: CYCLIC COMPOUNDS

(54) 発明の名称: 環状化合物

$$R^1$$
  $COR^3$  (I)

(57) Abstract: Compounds of the general formula (I) or pharmacologically acceptable salts thereof [wherein X is =CH- or =N-; Y is -NH-, -NR4-, -S-, -O-, -CH=N-, -N=CH-, -N=N-, -CH=CH-, or the like; R<sup>1</sup> is lower alkoxy, amino, a nitrogenous heterocyclic group, or a hydroxyl group substituted with a heterocyclic group (wherein each group may be substituted); R<sup>2</sup> is either a lower alkylamino or lower alkoxy group which may be substituted with aryl, or a lower alkoxy group substituted with a nitrogenous aromatic heterocyclic

group; and R3 is aryl, a nitrogenous heterocyclic group, lower alkyl, lower alkoxy, lower cycloalkoxy, a hydroxyl group substituted with a nitrogenous heterocyclic group, or amino (wherein each group may be substituted), or alternatively, R3 and the substituent of Y may be united to form a lactone ring]. The compounds exhibit excellent PDE V inhibitory activity and are useful as preventive or therapeutic agents for various diseases due to dysfunction of the signal tranduction through cGMP.

(57) 要約:

#### 一般式(I):

$$R^1$$
  $COR^3$  (I)

(式中、Xは=CH-または=N-、Yは-NH-、-NR<sup>4</sup>-、-S-、-O
-、-CH=N-、-N=CH-、-N=N-、-CH=CH-、等、R<sup>1</sup>は低級アルコキシ、アミノ基、含窒素複素環式基、複素環置換水酸基(いずれも置換されていてもよい)等、R<sup>2</sup>はアリール置換または非置換低級アルキルアミノまたは低級アルコキシ、または含窒素芳香族複素環置換低級アルコキシ、R<sup>3</sup>はアリール、含窒素複素環、低級アルキル、低級アルコキシ、シクロ低級アルコキシ、含窒素複素環置換水酸基またはアミノ基(いずれも置換されていてもよい)、R<sup>3</sup>とY中の置換基が結合してラクトン環を形成してもよい)で示される化合物または薬理的に許容しうる塩。

本化合物は優れたPDE V阻害作用を示すため、cGMP系シグナル伝達の機能障害に起因する各種疾患の予防・治療剤として有用である。

1

#### 明 細 書

## 環状化合物

### 5 技術分野

10

15

20

25

本発明はcGMP特異的ホスホジエステラーゼ(PDE)阻害作用(PDE V阻害作用)を有し医薬として有用な新規環状化合物およびその製法に関する。 背景技術

一般に、細胞内セカンドメッセンジャーであるcGMPは、生体内の組織に広く分布するホスホジエステラーゼにより分解され不活性化されるが、該PDE活性を阻害すると、細胞内のcGMPの濃度が上昇し、その結果、種々の薬理作用、例えば、血管平滑筋弛緩作用、気管支平滑筋弛緩作用、血小板凝集抑制作用等が発現することが知られている。

また、このようなcGMP特異的PDE阻害作用(即ち、PDE V阻害作用) を有する化合物は、cGMP系シグナル伝達の機能障害に起因する各種疾患、例 えば、高血圧症、狭心症、心筋梗塞、慢性および急性心不全、肺高血圧症(WO 96/05176等)、前立腺肥大(オーストラリア特許公開9955977)等 の治療に有用であることが知られており、さらに女性性機能不全 [Vemulapalli ら、ライフ・サイエンシーズ、第67巻、第23-29頁(2000年) (Life Sciences)] 、糖尿病性胃不全麻痺〔Watkins ら、ジャーナル・オブ・クリニカ ル・インベスティゲーション、第106巻、第373-384頁(2000年) (J. Clin. Invest.)]、アカラシア [Bortolotti ら、ガストロエンテロロジー、 第118巻、第253-257頁(2000年) (Gastroenterology)] 、下痢 [Mule ら、ブリティッシュ・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー、第127 巻、第514-520頁(1999年) (Br. J. Pharmacol.)) 、便秘 [Bakre ら、 ジャーナル・オブ・セルラー・バイオケミストリー、第77巻、第159-16 7頁(2000年) (J. Cell. Biochem.)] 、喘息 [Turner ら、ブリティッシ ュ・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー、第111巻、第1198-1204 頁(1994年)(Br. J. Pharmacol.)] の治療に用いうる可能性も報告されてい

2

る。

5

10

15

20

25

さらに、PDE V阻害作用を有する1- [4-エトキシー3-(6,7-ジヒドロー1ーメチルー7ーオキソー3ープロピルー1Hーピラゾロ [4,3-d] ピリミジンー5ーイル)フェニルスルホニル] ー4ーメチルピペラジン [一般名;シルデナフィル(Sildenafil)] が陰茎勃起不全等の疾患の治療に有用であることも報告されている [Boolell ら、ザ・ジャーナル・オブ・ウロロジー サプリメント、第155巻、第5号、第495A頁739 (1996年) (The Journal of Urology, Supplement)、Terrett ら、バイオオルガニック・アンド・メディシナル・ケミストリー・レターズ、第6巻、第15号、第1819頁 (1996年) (Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters) およびBallard ら、ブリティシュ・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー プロシーディング・サプリメント、第118巻、153P (1996年) (British Journal of Pharmacology, Proceeding Supplement)]。

しかしながら、シルデナフィルには、頭痛、顔面紅潮、消化管障害、鼻炎、色 覚異常および勃起持続症等の副作用があることも報告されている〔Irwin ら、 ザ・ニュー・イングラド・ジャーナル・オブ・メディシン、第338巻、第20 号、第1397-1404頁(1998年)(The New England Journal of Medicine)、Morales ら、インターナショナル・ジャーナル・オブ・インポテン ス・リサーチ、第10巻、第2号、第69-73頁(1998年)

(International Journal of Impotence Research) および Goldenberg、クリニカル・セラピューティクス、第20巻、第6号、第1033-1048頁(1998年)(Clinical Therapeutics)]。

また、イヌの実験において、シルデナフィルは網膜組織の光応答の影響に関してPDE VI阻害作用と相関していることが報告されており [Morales ら、インターナショナル・ジャーナル・オブ・インポテンス・リサーチ、第10巻、第2号、第69-73頁(1998年)(International Journal of Impotence Research)]、一方、網膜のPDE VIが視覚機能において重要な役割を奏していることも報告されている [Morales ら、インターナショナル・ジャーナル・オブ・インポテンス・リサーチ、第10巻、第2号、第69-73頁(1998

年) (International Journal of Impotence Research) および Estrade ら、ヨーロピアン・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー、第352巻、第157-163頁(1998年)(European Journal of Pharmacology)]。

#### 発明の開示

本発明は、優れたホスホジエステラーゼV(PDE V)阻害作用を有し、かつ 副作用の少ない陰茎勃起不全の予防・治療薬として有用な新規環状化合物を提供 するものである。さらに、本発明は、このような新規環状化合物の製法をも提供 するものである。

本発明は、一般式(I):

$$R^1$$
  $COR^3$  (I)

10

5

(式中、Xは、式:=CH-または=N-、

Yは、式:-NH-、-NR<sup>4</sup>-、-S-、-O-、-CH=N-、-N=C

15

20

25

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基、

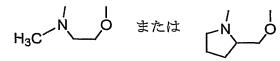
R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基、

R<sup>3</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アル コキシ基、置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよ

い含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基、

R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、または置換されていてもよいアミノ基を表し、

また、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



5

10

25

で表されるラクトン環を形成していてもよい、但し、

Xが、式:=Nーであり、Yが、式:-CH=N-または-N=CH-であり、R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換されたアミノ基であり、そしてR<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基、または置換されていてもよいシクロ低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

15 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基を表す。)

で示される環状化合物またはその薬理的に許容し得る塩を提供するものである。 発明を実施するための最良の形態

20 本発明の化合物(I)において、式:

(式中、XおよびYは前記に同じ)

で示される環としては、ベンゼン環または5~6員の単環式含窒素複素環式基が 挙げられ、さらに具体的には、フェニル基、またはピロリル基、チエニル基、フ リル基、イミダブリル基、チアブリル基、オキサブリル基、ピリジル基、ピリミ ジニル基、ピリダジニル基、1,2,4-トリアジニル基等の5~6員の芳香族単

5

環式含窒素複素環式基が挙げられる。

5

10

15

20

25

R<sup>1</sup>で示される「置換されていてもよい低級アルコキシ基」としては、シクロ低級アルキル基、水酸基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、アリール基、低級アルコキシアリール基、水酸基置換低級アルキルアリール基、ハロゲン原子置換アリール基、フリル基、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、水酸基置換低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基およびモルホリニル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルコキシ基が挙げられる。

R<sup>1</sup>で示される「置換されていてもよいアミノ基」としては、水酸基、低級アルコキシ基、ピリジル基、低級アルキルアミノ基、シアノ基、フェニル基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、インダニル基および水酸基置換低級アルキル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、あるいはインダニルアミノ基が挙げられる。

R<sup>1</sup>で示される「置換されていてもよい含窒素複素環式基」の含窒素複素環式基としては、5~14員単環式もしくは二環式含窒素複素環式基、より具体的には、5~6員の単環式含窒素複素環式基および8~12員の二環式含窒素複素環式基があげられ、さらに具体的には、ピロリジニル基、ピペラジニル基、ピペリジル基等の5~6員の非芳香族単環式含窒素複素環式基、1H-2,3-ジヒドロピロロ[3,4-b]ピリジン-2-イル基、5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a]ピラジン-7-イル基、5,6,7,8-テトラヒドロー1,7ーナフチリジン-7ーイル基等の前記5~6員の非芳香族単環式含窒素複素環式基に5~6員の芳香族単環式含窒素複素環式基に5~6員の芳香族単環式含窒素複素環式基は、水酸基、保護されていてもよいアミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、水酸基置換低級アルキル基、オキソ基、ピリジル基、ピリミジニル基、ホルミル基、メシル基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルカノイル基、低級アルコキシ低級アルキル基、カルバモイル基、ベンゼン環が低級アルコキシ

6

基で置換されたベンジルアミノ基、およびベンゼン環がハロゲン原子で置換されたベンジルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい。

R<sup>1</sup>で示される「置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基」としては、ピペリジル基、低級アルキルピペリジル基、およびピリジル基から選ばれる含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基が挙げられる。

5

10

15

20

25

R<sup>2</sup>で示される「置換されていてもよいアリール基」におけるアリール基としては、5~10員単環もしくは二環式芳香族炭化水素基があげられ、具体的には、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。その「置換されていてもよいアリール基」の置換基としては、「置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基」の場合は、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、保護されていてもよいアミノ基、水酸基、低級アルコキシピリジル基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、低級アルキレンジオキシ基、シアノ基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルキル基、低級アルキルスルホニル基および低級アルキルスルフィニル基が挙げられ、これらから選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい。また「置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルコキシ基」の場合は、該アリール基は、低級アルコキシ基、ハロゲン原子およびシアノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい。

 $R^2$ で示される「含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基」としては、例えば、ピリジル基、ピリミジニル基およびピラジニル基から選ばれる同一または異なる $1\sim3$ 個の含窒素芳香族複素環式基で置換された低級アルコキシ基が挙げられる。

R<sup>2</sup>で示される「置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基」としては、例えばインドリル基、ピリミジニル基、ベンゾフラニル基、ジヒドロベンゾフラニル基、低級アルキルピリミジニル基、ジヒドロベンゾオキサゾリル基およびジヒドロベンゾイミダゾリル基から選ばれる同一または異なる1-4個の置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基

WO 01/83460

7

が挙げられる。

5

10

15

20

25

R<sup>3</sup>で示される「置換されていてもよいアリール基」としては、低級アルコキシ基および低級アルキルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基または1~2個の低級アルキレンジオキシ基で置換されていてもよいアリール基が挙げられる。また、「アリール基」としては、5-10員単環もしくは二環式芳香族炭化水素基が挙げられ、具体的には、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

R<sup>3</sup>で示される「置換されていてもよい含窒素複素環式基」における含窒素複素環式基としては、5~6員の単環式含窒素複素環式基があげられ、具体的にはピペリジル基、ピペラジニル基、モルホリニル基等の5~6員の非芳香族単環式含窒素複素環式基やピリミジニル基、ピリダジニル基、ピリジル基、イミダゾリル基等の5~6員の芳香族単環式含窒素複素環式基が挙げられる。この含窒素複素環式基は低級アルキル基、水酸基、アミノ基、クロロスルフィニルオキシ基およびピペリジルオキシスルフィニルオキシ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい。

R<sup>3</sup>で示される「置換されていてもよい低級アルキル基」としては、モルホリニル基、ピリジル基、低級アルキルスルホニル基およびジ低級アルコキシホスホリル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基が挙げられる。

R°で示される「置換されていてもよい低級アルコキシ基」としては、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルキルアミノ基、ピラジニル基、フェニル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、ピリミジニル基置換オキシ基、ピリジル基置換オキシ基、ピリミジニル基置換低級アルコキシ基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、Nー低級アルキルーNーピリミジニルアミノ基、ジ低級アルキルジオキソラニル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、ピペリジル基および低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、ピペリジル基および低級アルコキシ基が必ずられる。

R<sup>3</sup>で示される「置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基」としては、

8

例えば、水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基が挙げられる。 R³で示される「置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基」として は、例えば、ピリミジニル基およびシアノ基置換低級アルキル基から選ばれる同 ーまたは異なる1~4個の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸 基が挙げられる。

5

10

15

20

25

R<sup>3</sup>で示される「置換されていてもよいアミノ基」としては、(i)低級アル コキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、(i i)シアノ基、水酸基、 低級アルコキシ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されて いてもよいフェニル基、カルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ピリジル基、 低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級ア ルコキシピリミジニル基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、水酸 基置換低級アルキルモルホリニル基、シアノ低級アルキルモルホリニル基、水酸 基置換ピペリジル基、オキソ基置換ピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル 基、低級アルキルスルホニルピペラジニル基、ピロリジニル基、低級アルキルピ ロリジニル基、低級アルキルピラジニル基、テトラヒドロフラニル基、低級アル コキシフェノキシ基、低級アルコキシピリジルアミノ基およびピリミジニルアミ ノ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級ア ルキル基、(i i i)水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェ ニル基、(i v)低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、(v)ピリミ ジニル基、(vi)低級アルキル基で置換されていてもよいピラゾリル基、(vi i)低級アルキル基で置換されていてもよいイソキサゾリル基、(v i i i)オキ ソ基で置換されていてもよいベンズ [b] モルホリニル基、および(ix)モルホ リニル基、(x)低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルホニル基、低級 アルキル基、シアノ低級アルキル基、水酸基置換低級アルカノイル基、ホルミル 基、低級アルコキシ低級アルカノイル基、および低級アルキルアミノ低級アルカ ノイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピ ペリジル基、(xi)保護されていてもよい水酸基、低級アルコキシ基およびピ リミジニル基置換オキシ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換さ れていてもよいシクロ低級アルキル基、および(xii)低級アルキル基および低

10

15

20

25

級アルコキシカルボニルで置換されていてもよいピリミジニルアミノ基、から選ばれる同一または異なる $1\sim2$ 個の基で置換されていてもよいアミノ基が挙げられる。

また、アミノ基、低級アルキルアミノ基、水酸基の保護基としては、ホルミル 基、低級アルカノイル基等が挙げられる。

R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>で示される「置換されていてもよいアリール基」として は、低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、「置換されていても よい含窒素複素環式基」としては、水酸基、低級アルキル基、または水酸基置換 低級アルキル基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、「含窒素複素環式基」 としては、、5~14員単環式もしくは二環式含窒素複素環式基、より具体的に は、5~6員の単環式含窒素複素環式基および8~12員の二環式含窒素複素環 式基が挙げられ、さらに具体的には、ピロリジニル基、ピペラジニル基、ピペリ ジル基等の5~6員の非芳香族単環式含窒素複素環式基、1H-2,3-ジヒド ロピロロ[3,4-b]ピリジン-2-イル基、5,6,7,8-テトラヒドロイミ ダゾ「1,2ーa] ピラジンー7ーイル基、5,6,7,8ーテトラヒドロー1,7 ーナフチリジンー7ーイル基等の前記5~6員の非芳香族単環式含窒素複素環式 基に5~6員の芳香族単環式含窒素複素環が縮合した8~10員の二環式含窒素 複素環式基が挙げられる。「置換されていてもよい低級アルコキシ基」としては、 低級アルコキシ基、「置換されていてもよいアミノ基」としては、含窒素複素環式 基置換低級アルキル基、水酸基置換シクロ低級アルキル基または低級アルキル基 で置換されていてもよいアミノ基が挙げられ、また、Rºと互いに結合し、式:

で表されるラクトン環を形成していてもよい。

また、上記本発明の化合物において、置換基の数を特に記載していない場合は、複数個の場合をも含む(例えば、低級アルキルアミノ基の場合は、モノもしくはジ低級アルキルアミノ基を含む)ものである。

本明細書を通じて、低級アルキル基とは、メチル、エチル、プロピル、イソプ

ロピル、ブチル、イソブチル、tertーブチル等の炭素数1~6の直鎖または分岐鎖アルキル基を意味する。低級アルコキシ基とは、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロピルオキシ、ブチルオキシ、イソブチルオキシ、tertーブチルオキシ等の炭素数1~6の直鎖または分岐鎖アルコキシ基を意味する。低級アルカノイル基とは、アセチル、プロピオニル、ブチリル等の炭素数2~7の直鎖または分岐鎖アルカノイル基を意味する。シクロアルキル基とは、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル等の炭素数3~8のシクロアルキルを意味する。低級アルキレン基とは、メチレン、エチレン、トリメチレン等の炭素数1~6の直鎖または分岐鎖アルキレン基を意味する。アリール基とは、フェニル基、ナフチル基、インドリル基、インダニル基等の単環、二環または三環式の6~14員アリール基(一部が飽和していてもよい)を意味する。含窒素複素環式基とは、単環または二環式の5~14員含窒素複素環式基を意味する。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式:=N-であり、

Yが、式: - NH - 、- NR<sup>4</sup> -、 - S - 、 - O - 、- CH = N - 、- N = CH - 、
- N = N -、- CH = CH - 、

であり、

5

10

15

20

R<sup>1</sup>が、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

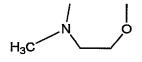
25 R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキル アミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含 窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基 で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置

PCT/JP01/02034

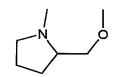
換アミノ基であり、

 $R^3$ が、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいでもよいを窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよいといる窒素複素環式基、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよいアミノ基であり、

また、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



または



10

15

5

で表されるラクトン環を形成していてもよく、但し、

Xが、式: = N -であり、

Yが、式: - CH = N - または N = CH -であり、

 $R^2$ が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換されたアミノ基であり、

R<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基または置換されていてもよいシクロアルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

20 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、ま たはシアノ基である化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、他の好ましい化合物としては、一般式(I)において、

25 Xが、式: = CH - または = N -を表し、

Yが、式:-NH-、-NR<sup>4</sup>-、-S-または-0-を表し、

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ

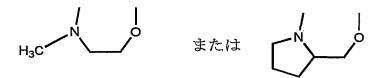
10

基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R³は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいでもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、R⁴は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、または置換されていてもよいアミノ基であり、

15 また、R<sup>4</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



で表されるラクトン環を形成していてもよい、化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

20 Xが、式: = N - であり、

Yが、式: - N = N -、- CH = CH -、

$$-c=N -c=C -N=C R^{6}$$
 または  $R^{7}$ 

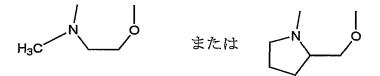
であり、

25 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R³は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいとうロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、R⁵、R⁵またはR7は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、または置換されていてもよいアミノ基であり、

また、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



で表されるラクトン環を形成していてもよい、化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式: = N - 、

5

10

15

25

20 Yが、式: - CH = N - または- N = CH -、

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキル アミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含 窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基 で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置

10

15

20

14

換アミノ基であり、

R<sup>3</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいかクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、但し、

R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換されたアミノ基であり、

R<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい 含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基、または置換されていてもよいシクロアルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、ま たはシアノ基である、化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式: = CH - を表し、

Yが、式: - CH = N - 、 - N = CH - 、 - N = N - 、

$$-c=N- \qquad -\stackrel{H}{c}=c- \qquad -N=c-$$

$$\stackrel{R^5}{R^6} \qquad \text{$\sharp$ $\hbar$ $t$ $\iota$ } \qquad \stackrel{R^7}{R^7}$$

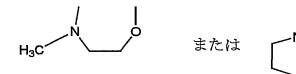
であり、

R<sup>1</sup>が、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

25 R <sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキル アミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含 窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基 で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置 換アミノ基であり、

R<sup>3</sup>が、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいでもよいを窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、または置換されていてもよいでもよいでもよいでもよいでもよいでもよいでもよいでもよいでもよいでもよいアミノ基であり、

また、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



10

20

25

5

で表されるラクトン環を形成していてもよい、化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式:=C-であり、

15 Yが、式: - CH = CH - であり、

R<sup>1</sup>が、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R³が、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいとクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基である、化

合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

R<sup>1</sup>が

- 5 (1)シクロ低級アルキル基、水酸基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、フェニル基、低級アルコキシフェニル基、水酸基置換低級アルキルフェニル基、フリル基、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、水酸基置換低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基およびモルホリニル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
  - (2) 水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、ピリジル基、低級アルキルアミノ基、シアノ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基および水酸基置換低級アルキル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、
    - (3) インダニルアミノ基、
  - (4) 水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、低級アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基、ホルミル基、メシル基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルカノイル基およびカルバモイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
    - (5) ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、または
    - (6) シアノ基、
- 25 R<sup>2</sup>が

15

20

(1) 低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アミノ基、低級アルカノイルアミノ基、ホルミルアミノ基、水酸基、低級アルコキシピリジル基、低級アルキルアミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、低級アルキレンジオキシ基、シアノ基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルキル基、低級アルキルスルホニ

ル基および低級アルキルスルフィニル基から選ばれる同一または異なる1~4個 の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルキルアミノ基、

- (2) 低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、
  - (3) ピリジル基で置換された低級アルコキシ基、
- (4) インドリル基、ピリミジニル基、ベンゾフラニル基、ジヒドロベンゾフラニル基、低級アルキルピリミジニル基、ジヒドロベンゾオキサゾリル基またはジヒドロベンゾイミダゾリル基で置換された低級アルキルアミノ基、
- (5) インダニルアミノ基、
- 10 R <sup>3</sup>が

5

15

- (1) 低級アルコキシ基および低級アルキルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基または1~2個の低級アルキレンジオキシ基で置換されていてもよいアリール基、
- (2) 低級アルキル基、水酸基、アミノ基、クロロスルフィニルオキシ基および ピペリジルオキシスルフィニルオキシ基から選ばれる同一または異なる1~4個 の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
- (3) モルホリニル基およびジ低級アルコキシホスホリル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
- (4) ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルキルアミノ基、ピラジニル基、フェニル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、ピリミジニル基置換オキシ基、ピリミジニル基置換低級アルコキシ基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、Nー低級アルキルーNーピリミジニルアミノ基、低級アルキルジオキソラニル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、および低級アルキルピペリジル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換された低級アルコキシ基、
  - (5) 水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、
  - (6) ピリミジニル基、低級アルキル基およびシアノ基置換低級アルキル基から 選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基置

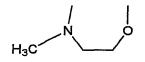
#### 換水酸基、または

(7)

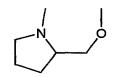
- (i) 低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
- (ii)シアノ基、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、カルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換低級アルキルモルホリニル基、シアノ低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換ピペリジル基、オキソ基置換ピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル基、低級アルキルとペラジニル基、ピロリジニル基、低級アルキルピロリジニル基、低級アルキルピラジニル基、テトラヒドロフラニル基、低級アルコキシピリジルアミノ基およびピリミジニルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
- (i i i) 水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、(i v) 低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、
  - (v) 低級アルキル基で置換されていてもよいピラゾリル基、
  - (vi) 低級アルキル基で置換されていてもよいイソキサゾリル基、
  - (vii) モルホリニル基、
- 20 (viii)低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、水酸基置換低級アルカノイル基、ホルミル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルキルアミノ低級アルカノイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基、
- 25 (ix)保護されていてもよい水酸基、低級アルコキシ基およびピリミジニル基 置換オキシ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよ いシクロ低級アルキル基、および
  - (x)低級アルキル基および低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよいピリミジニルアミノ基、

から選ばれる同一または異なる $1 \sim 2$ 個の基で置換されていてもよいアミノ基、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ が、

- (1) 低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
- (2) 水酸基、低級アルキル基または水酸基置換低級アルキル基で置換されて いてもよい含窒素複素環式基、
  - (3) 低級アルコキシ基、
  - (4) 含窒素複素環式基置換低級アルキル基、水酸基置換シクロ低級アルキル 基または低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、
    - (5) R3と互いに結合し、式:



または



10

5

で表されるラクトン環を形成していてもよい、化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式:=N-、

15 Yが、式: -S-、

R<sup>1</sup>が、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、 R<sup>2</sup>が、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1 ~2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アル キルアミノ基、

20 R<sup>3</sup>が、低級アルコキシ基、またはピリミジニル基置換低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、である化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式: = N - であり、

25 Yが、式: - N = N -、- CH = CH -、

$$-c=N -c=R^{-1}$$
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 
 $-c=R^{-1}$ 

であり、

5

10

15

25

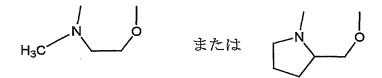
R<sup>1</sup>が、(1) 低級アルキルアミノ基またはピリジル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、(2) 水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいアミノ基、(3) 水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、水酸基置換低級アルキル基、オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、または低級アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、または(4) ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、

R<sup>2</sup>が、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基であり、

R³が、(1)フェニル基で置換された低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、または(2)(i)低級アルコキシ基、ピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基および低級アルキルピラジニル基から選ばれる同一または異なる基で置換されていてもよい低級アルキル基、(ii)低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、または(iii)水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基であり、

R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>が、

- (1) 低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
- 20 (2) 水酸基、低級アルキル基または水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
  - (3) 低級アルコキシ基、
  - (4) 含窒素複素環式基置換低級アルキル基、水酸基置換シクロ低級アルキル 基または低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、
  - (5) R³と互いに結合し、式:



で表されるラクトン環を形成していてもよい、化合物が挙げられる。

21

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式: = N - 、

Yが、式: - CH = N - 、 - N = CH - 、

5 R<sup>1</sup>が

10

15

20

- (1)シクロ低級アルキル基、水酸基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルキルアミノ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、フェニル基、低級アルコキシフェニル基、水酸基置換低級アルキルフェニル基、フリル基、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、水酸基置換低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基は低級アルキルピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基およびモルホリニル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
- (2) 水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、ピリジル基、低級アルキルアミノ基、シアノ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基および水酸基置換低級アルキル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、
- (3) インダニルアミノ基、
- (4) 水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、低級アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基、ホルミル基、メシル基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルカノイル基およびカルバモイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
  - (5)シアノ基、または
- 25 (6) ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、

R<sup>2</sup>が

(1) 低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アミノ基、低級アルカノイルアミノ基、ホルミルアミノ基、水酸基、低級アルコキシピリジル基、低級アルキルアミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、低級アルキレンジオキシ基、シア

ノ基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルキル基、低級アルキルスルホニル基および低級アルキルスルフィニル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルキルアミノ基、

- (2) インドリル基、ピリミジニル基、ベンゾフラニル基、ジヒドロベンゾフラニル基、低級アルキルピリミジニル基、ジヒドロベンゾオキサゾリル基またはジヒドロベンゾイミダゾリル基で置換された低級アルキルアミノ基、
- (3) インダニルアミノ基、

5

- (4) 低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基。
- 10 (5) ピリジル基で置換された低級アルコキシ基、 R<sup>3</sup>が
  - (1) 低級アルコキシ基および低級アルキルアミノ基から選ばれる同一または異なる $1\sim4$ 個の基で置換されていてもよいアリール基または $1\sim2$ 個の低級アルキレンジオキシ基で置換されていてもよいアリール基、
- 15 (2)低級アルキル基、水酸基、アミノ基、クロロスルフィニルオキシ基および ピペリジルオキシスルフィニルオキシ基から選ばれる同一または異なる1~4個 の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
  - (3) モルホリニル基およびジ低級アルコキシホスホリル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
- 20 (4) ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルキルアミノ基、ピラジニル基、フェニル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、ピリミジニル基置換オキシ基、ピリミジニル基置換低級アルコキシ基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、Nー低級アルキルーNーピリミジニルアミノ基、低級アルキルジオキソラニル基、低級アルコキシーとの表している。 25 キシ低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、および低級アルキルピペリジル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換された低級アルコキシ基、
  - (5) 水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、
  - (6) ピリミジニル基、低級アルキル基およびシアノ基置換低級アルキル基から

選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基置 換水酸基、または

(7)

- (i) 低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
- 5 (ii)シアノ基、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、カルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換低級アルキルモルホリニル基、シアノ低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換ピペリジル基、オキソ基置換ピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル基、低級アルキルスルホニルピペラジニル基、ピロリジニル基、低級アルキルピロリジニル基、低級アルキルピラジニル基、テトラヒドロフラニル基、低級アルコキシピリジルアミノ基およびピリミジニルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
  - (i i i) 水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
  - (iv)低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、
  - (v) 低級アルキル基で置換されていてもよいピラゾリル基、
  - (vi)低級アルキル基で置換されていてもよいイソキサゾリル基、
- 20 (vii) モルホリニル基、

25

- (viii) 低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、水酸基置換低級アルカノイル基、ホルミル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルキルアミノ低級アルカノイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基、および
- (ix)保護されていてもよい水酸基、低級アルコキシ基およびピリミジニル基置換オキシ基から選ばれる同一または異なる $1\sim3$ 個の基で置換されていてもよいシクロ低級アルキル基、
  - (x) 低級アルキル基および低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよ

いピリミジニルアミノ基、

から選ばれる同一または異なる $1 \sim 2$ 個の基で置換されていてもよいアミノ基、である化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

Xが、式: = CH - を表し、

Yが、式: - CH = N - 、 - N = CH - 、 - N = N - 、

$$-c=N -c=C -N=C R^5$$
 または  $R^7$ 

であり、

5

10 R<sup>1</sup>が、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、 R<sup>2</sup>が、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる 1 ~ 2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、

R<sup>3</sup>が、(1)低級アルコキシ基、(2)ピリミジニル基またはモルホリニル基 で置換されていてもよい低級アルキル基、または(3)水酸基で置換されていて もよいシクロ低級アルキル基、で置換されていてもよいアミノ基である化合物が 挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

20 Xが、式: = C - であり、

Yが、式: - CH = CH - であり、

R<sup>1</sup>が、ピリジル基置換低級アルコキシ基または水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、

R<sup>2</sup>が、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1 25 ~2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アル キルアミノ基、

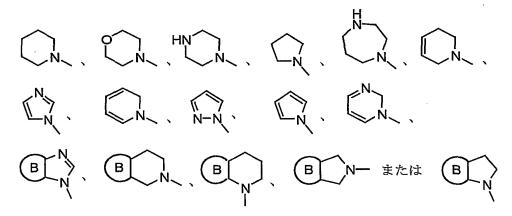
R<sup>3</sup>が、(1)低級アルコキシ基、または、(2)ピリミジニル基またはモルホリニル基で置換されていてもよい低級アルキル基、である化合物が挙げられる。

本発明の化合物(I)のうち、好ましい化合物としては、一般式(I)において、

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ 上のアリール基が単環、二環または三環式の $6\sim1$  4員アリール基(一部が飽和していてもよい)、 $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ 上の含窒素複素環式基が単環または二環式の $5\sim1$  4員の含窒素複素環式基、である化合物が挙げられ、さらに詳しくは、

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ 上の単環、二環または三環式の $6\sim 1$  4員アリール基(一部が飽和していてもよい)がフェニル基、ナフチル基、インデニル基、またはインダニル基、である化合物が挙げられる。

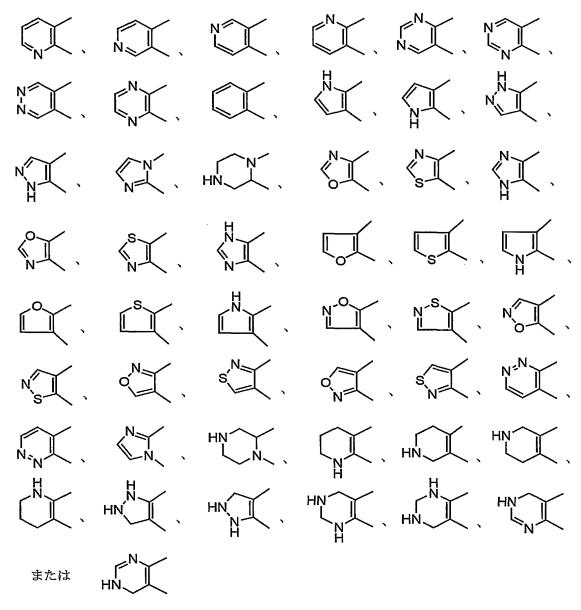
10 さらに詳しくは、 $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ 上の単環または二環式の  $5\sim14$  員の含窒素複素環式基が式:



で示される環であり、環Bが式:

5

26



である化合物が挙げられる。

より具体的には、

5

10

 $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ 上の単環または二環式の $5\sim14$ 員の含窒素複素環式基が、ピリジル基、ピリミジニル基、イミダブリル基、ピペリジル基、ピラブリル基、モルホリニル基、ピペラジニル基、ピロリジニル基、ジヒドロイソインドリル基、テトラヒドロイミダブ [1,2-a] ピラジル基、テトラヒドロイメキノリル基、ジヒドロー[3,4-b] ピリジル基、ナフチリジル基、ピラブ [3,4-d] ピリジル基、オキサブロ [4,5-c] ピリジル基、オクタヒドロピリド [3,4-d] ピリミジニ

ル基、チアゾロ [4, 5-d] ピリジル基、イミダゾ [4, 5-d] ピリジル基、パーヒドロジアゼピニル基、パーヒドロピペラジノ [3, 4-c] ピペラジニル基、テトラヒドロイソオキサゾロ [4, 5-c] ピリジル基、ヘキサヒドロピラゾロ [4, 3-c] ピリジル基、ジヒドロピリジル基、テトラヒドロオキサゾロ [5, 4-c] ピリジル基、ヘキサヒドロピリド [3, 4-d] ピリミジニル基、オクタヒドロピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、テトラヒドロチアゾロ [5, 4-c] ピリジル基、イミダゾ [4, 5-b] ピリジル基、ホモピペラジニル基、パーヒドロピラジノ [1, 2-a] ピラジニル基、テトラヒドロピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、テトラヒドロピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、テトラヒドロチエノ [3, 2-c] ピリジル基、テトラヒドロナフチリジル基、である化合物が挙げられる。

5

10

15

20

25

本発明の化合物(I)またはその薬理的に許容しうる塩は、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ および/または $R^7$ が不斉原子を有する場合、当該不斉原子に基づく光学異性体として存在しうるが、本発明はこれらの光学異性体およびその混合物のいずれをも含むものである。

本発明の化合物(I)またはその薬理的に許容しうる塩は、優れた選択的PDE V阻害作用を有するため、色覚や血圧への影響も少ないため、陰茎勃起不全等の 予防、治療に用いることができる。

本発明の化合物(I)は、遊離の形でも、また、薬理的に許容し得る塩の形でも 医薬用途に使用することができる。化合物(I)の薬理的に許容しうる塩としては、 例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩または臭化水素酸塩の如き無機酸塩、酢酸塩、フ マル酸塩、シュウ酸塩、クエン酸塩、メタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸 塩、トシル酸塩またはマレイン酸塩の如き有機酸塩等が挙げられる。

本発明の化合物(I)またはその塩は、その分子内塩や付加物、それらの溶媒和物あるいは水和物等をいずれも含むものである。

本発明の化合物(I)またはその薬理的に許容しうる塩は、慣用の医薬製剤として用いることができる。これら医薬製剤は、医薬上許容される賦形剤、結合剤、 湿潤剤、崩壊剤、増量剤等の添加剤と共に、常法により製剤化することにより調 製される。 本発明の化合物(I)またはその薬理的に許容し得る塩の投与量は、投与方法、 患者の年令、体重、状態によっても異なるが、通常、1日当り約0.001~1 00mg/kg、殊に約0.1~10mg/程度とするのが好ましい。

本発明によれば、化合物(I)は、下記 [A法]  $\sim$  [D法] によって製造することができる。

[A法]

5

本発明の化合物(I)は、一般式(II):

(式中、X<sup>1</sup>はハロゲン原子、R<sup>8</sup>はカルボキシル基の保護基、R<sup>9</sup>は置換されて 10 いてもよい低級アルキル基または置換されていてもよいアリール基を表し、他の 記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物と一般式(III):

$$R^2-H$$
 (III)

(式中、R<sup>2</sup>は前記と同一意味を有する)

15 で示される化合物とを反応させ、得られる一般式(IV):

$$R^9S \longrightarrow X \longrightarrow COOR^8$$
 (IV)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を酸化して一般式(V):

$$R^9SO_n$$
 $COOR^8$  (V)

20 (式中、nは1または2を表し、他の記号は前記と同一意味を有する) で示される化合物とし、さらに一般式(VI):

$$R^{1}-H$$
 (VI)

(式中、R<sup>1</sup>は前記と同一意味を有する)

で示される化合物またはその塩と反応させて一般式(VII):

$$R^1$$
 COOR<sup>8</sup> (VII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物としたのち、カルボキシル基の保護基R®を脱離させ一般式 (VIII):

$$R^1$$
 COOH (VIII)

5

20

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに一般式(IX):

$$R^3 - H$$
 (IX)

10 (式中、R<sup>3</sup>は前記と同一意味を有する)

で示される化合物もしくはその反応性誘導体と反応させることにより製造することができる。

また、本発明の化合物(I)は、化合物(VIII)をハロゲン化して一般式(X):

$$R^1 \longrightarrow \begin{pmatrix} X & X \\ X & COX^2 \end{pmatrix}$$
 (X)

15 (式中、X<sup>2</sup>はハロゲン原子を表し、他の記号は前記と同一意味を有する) で示される化合物としたのち、化合物(IX)もしくはその反応性誘導体と反応させることによっても製造することができる。

なお、上記化合物(VII)のうち、Yが式:-CH=N-、-N=CH-または-N=N-で表される化合物は、-般式(XI):

$$X^3$$
  $X^4$   $(XI)$ 

(式中、X³およびX⁴はハロゲン原子を表し、他の記号は前記と同一意味を有す

る)

5

15

で示されるジハロゲノ化合物において、Yが式:-CH=N-、-N=CH-または-N=N-で表される化合物を二酸化炭素で処理し、得られる一般式(XII):

$$X^3$$
  $X^4$  (XII)

(式中、 $Y^1$ が式:-CH=N-、-N=CH-または-N=N-で表し、他の記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物のカルボキシル基を保護して一般式(XIII):

$$X^3$$
 $X^4$ 
 $COOR^8$  (XIII)

10 (式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物としたのち、化合物(III)と反応させて一般式(XIV):

$$X^3 \longrightarrow X^{-1} \qquad \qquad (XIV)$$

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに化合物(VI)と反応させることによっても製造する ことができる。

また、上記化合物(XIV)は、Yが式:-CH=N-、-N=CH-または-N=N-で表される化合物(V)を加水分解し、得られる一般式(XV):

$$HO = \begin{pmatrix} X - 1 \\ Y^1 \end{pmatrix} COOR^8$$
 (XV)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

20 で示される化合物をハロゲン化することによっても製造することができる。 [B法]

本発明の化合物(I)は、化合物(IV)を還元して得られる一般式(XVI):

$$R^9S \longrightarrow OH$$
 (XVI)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を酸化して一般式(XVII):

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに酸化して一般式(XVIII):

$$R^9SO_n$$
 $X$ 
 $CHO$ 
 $(XVIII)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

10 で示される化合物としたのち、化合物(VI)またはその塩と反応させて一般式 (XIX):

$$R^1$$
CHO
 $(X|X)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を得、さらに化合物(IX)もしくはその反応性誘導体と反応させて一般式(XX):

$$R^1$$
 $X$ 
 $R^2$ 
 $OH$ 
 $(XX)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、ついで酸化することにより製造することができる。 また、本発明の化合物(I)のうち、基R3が低級アルコキシ基置換エチル基も

しくはモルホリノ基置換エチル基である化合物、即ち、一般式(I-a):

$$R^1$$
 $R^2$ 
 $R^{10}$ 
(I-a)

(式中、R<sup>10</sup>は低級アルコキシ基もしくはモルホリノ基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)

5 で示される化合物は、化合物(XIX)と式(XXI):

$$CH_2 = CHMgBr$$
 (XXI)

で示されるグリニャール化合物とを反応させ、得られる一般式(XXII):

$$R^1$$
 OH (XXII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

10 で示される化合物を酸化して一般式(XXIII):

$$R^1$$
 (XXIII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに一般式(XXIV):

$$R^{10}-H$$
 (XXIV)

15 (式中、R 10は前記と同一意味を有する)

で示される化合物またはその塩と反応させることによっても製造することができる。

## [C法]

本発明の化合物(I)は、化合物(IV)のカルボキシル基の保護基R<sup>8</sup>を脱離して 20 得られる一般式(XXV):

$$R^9S \longrightarrow X \longrightarrow R^2$$
 (XXV)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物と化合物(IX)もしくはその反応性誘導体とを反応させて一般式 (XXVI):

$$R^9$$
S  $R^3$  (XXVI)

5 (式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに酸化して一般式(XXVII):

$$R^9SO_n$$
  $R^2$   $(XXVII)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物としたのち、化合物(VI)またはその塩と反応させることにより 製造することができる。

なお、上記化合物(XXVI)は、化合物(XVII)と化合物(IX)もしくはその反応性誘導体とを反応させて得られる一般式(XXVIII):

$$R^9S \longrightarrow R^2$$
 OH (XXVIII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

15 で示される化合物を酸化することによっても製造することができる。

## [D法]

10

本発明の化合物(I)は、ジハロゲノ化合物(XI)と、一般式(XXIX):

$$R^3 - CHO$$
 (XXIX)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

20 で示される化合物とを反応させて得られる一般式(XXX):

$$X^3$$
  $X^4$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^4$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を酸化して、一般式(XXXI):

$$X^3$$
  $X^4$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^4$   $X^3$   $X^4$   $X^4$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

5 で示される化合物に導き、これに化合物(III)を反応させて一般式(XXXII):

$$X^3 \longrightarrow \mathbb{R}^2$$
 (XXXII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに化合物(VI)またはその塩を反応させることにより 製造することができる。

10 なお、上記化合物(XXXII)は、化合物(XXX)と化合物(III)とを反応させ、得られる一般式(XXXIII):

$$X^3$$
  $X$   $OH$   $(XXXIII)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を酸化することによっても製造することができる。

### 15 [E法]

20

本発明の化合物(I)のうち、一般式(I-b):

$$R^{11}W$$
  $N-R^{12}$   $(I-b)$ 

(式中、Wはイミノ基または酸素原子、R<sup>11</sup>は置換されていてもよい低級アルキル基、R<sup>12</sup>は置換されていてもよいアリール基置換低級アルキル基または含窒素芳香族複素環式基置換低級アルキル基、他の記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物は、一般式(XXXIV):

(式中、R<sup>13</sup>は水酸基の保護基またはアミノ基の保護基を示す)

で示される化合物とアンモニアを反応させて得られる、一般式(XXXV):

$$R^{13}W$$
 $R^{13}W$ 
 $R^{1$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物をホフマン転位反応に付し、一般式(XXXVI):

$$R^{13}W$$
 $O$ 
 $R^{3}$ 
 $(XXXVI)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

10 で示されるアニリン化合物とし、保護基 $R^{13}$ を脱離して、一般式(XXXVII):

$$\begin{array}{ccc} & & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、これに一般式(XXXVIII):

$$R^{11}-X^{5}$$
 (XXXVIII)

15 (式中、X<sup>5</sup>は脱離基、R<sup>11</sup>は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を反応させて、一般式(XXXIX):

$$R^{11}W$$
 $NH_2$ 
 $R^3$ 
 $(XXXIX)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、さらに一般式(XL):

$$R^{12} - X^{6}$$
 (XL)

(式中、X<sup>6</sup>は脱離基、R<sup>12</sup>は前記と同一意味を有する)

で示される化合物と反応させることにより製造することができる。

また、本発明の化合物(I-b)は、化合物(XXXVI)に化合物(XL)を反応させて、一般式(XLI):

$$R^{13}W$$
 $N-R^{12}$ 
 $R^{3}$ 
 $N$ 
 $R^{3}$ 
 $N$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、保護基R<sup>13</sup>を脱離して、一般式(XLII):

$$\begin{array}{ccc} & & & & \\ & &$$

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、これに化合物(XXXVIII)を反応させることによっても製造することができる。

# [F法]

10

15

本発明の化合物(I)のうち、一般式(I-c):

$$R^{1}$$
 $N$ 
 $CH_{2}$ 
 $R^{17}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{3}$ 
 $CH_{3}$ 

(式中、R<sup>17</sup>は置換されていてもよいアリール基、他の記号は前記と同一意味を 有する)

で示される化合物は、一般式(XLIII):

(式中、 $X^{14}$ はハロゲン原子、他の記号は前記と同一意味を有する)で示される化合物に化合物 (VI) を反応させ、一般式 (XLIV):

5 (式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、ついで還元して、一般式(XLV):

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物としたのち、一般式(XLVI):

10  $R^{17}$  – C HO (XLVI)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物と反応させ、得られる一般式(XLVII):

$$R^1$$
 $H$ 
 $CH_2$ 
 $R^{17}$ 
 $COOR^8$ 
 $(XLVII)$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

15 で示される化合物のカルボキシル基の保護基R®を脱離したのち、さらに化合物 (IX)もしくはその反応性誘導体を反応させることにより製造することができる。 また、本発明によれば、化合物(I)において、Yが式:

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

20 で表される化合物、即ち、一般式(I-d):

$$R^1$$
  $COR^3$  (I-d)

(式中、Y<sup>2</sup>は、式:

を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)

5 で示される化合物は、下記 [G法] ~ [I法] によって製造することができる。 [G法]

本発明の化合物(I-d)は、一般式(XLVIII):

$$R^9S = \bigvee_{\gamma \ge 1}^{\chi - 1} \chi^7$$
 (XLVIII)

10 X<sup>7</sup>、X<sup>8</sup>、X<sup>9</sup>およびX<sup>10</sup>はハロゲン原子を表し、他の記号は前記と同一意味を 有する)

を二酸化炭素で処理し、得られる一般式(XLIX):

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

15 で示される化合物に、化合物(III)を作用させ、一般式(L):

$$R^9S$$
  $Q_{21}$  COOH (L)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物としたのち、必要に応じハロゲン化して、化合物(IX)もしくは その反応性誘導体を作用させ、一般式(LI):

$$R^9$$
S  $COR^3$  (LI)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、次いで、一般式(LII):

$$H-R^{5\sim7}$$
 (LII)

5 (式中、R <sup>5~7</sup>はR <sup>5</sup>、R <sup>6</sup>またはR <sup>7</sup>を表す)

で示される化合物を作用させ、得られた化合物(LIII):

$$R^9S$$
  $COR^3$  (LIII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

を酸化して、次いで化合物(VI)を作用させることにより製することができる。

また、本発明の化合物(LIII)のR<sup>3</sup>は、化合物(L)のカルボキシル基を、適宜 保護した後、変換してもよく、保護基としては液相で使用されるものの他、メリ フィールド樹脂など、通常用いられる固相担体を用いてもよい。さらに、化合物 (LII)の付加は、適宜行うことができる。

# [H法]

10

15

20

本発明の化合物(I-d)は、一般式(LIV):

$$X^{11}$$
 COOH (LIV)

(式中、 $X^{11}$ は、ハロゲン原子を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)で示される化合物に、化合物(III)を作用させ、ついで化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を作用させて、一般式(LV):

$$X^{11}$$
  $COR^3$  (LV)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

10

40

で示される化合物とした後、一般式(LVI):

 $R^9SH$  (LVI)

(式中、R<sup>9</sup>は前記と同一意味を有する)

を作用させ、一般式(LVII):

$$R^9$$
S  $COR^3$  (LVII)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とした後、化合物(LII)を作用させ、得られた化合物(LIII)を酸化し、次いで一般式(VI)を作用させることにより製することができる。

また、化合物(LV)に化合物(LII)を作用させた後に、化合物(VI)を作用させるか、または化合物(LV)に化合物(VI)を作用させた後に、化合物(LII)を作用させることにより製することもできる。

[[法]

本発明の化合物 (I-d) は、一般式 (LVIII):

$$X^{12} \xrightarrow{X^{13}} (LVIII)$$

15(式中、X<sup>12</sup>およびX<sup>13</sup>はハロゲン原子、他の記号は前記と同一意味を有する)を二酸化炭素で処理し、得られる一般式(LIX):

$$X^{12}$$
 $X^{13}$ 
 $X^{12}$ 
 $Y^{21}$ 
 $Y$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物に、化合物(LVI)を作用させ、次いで、化合物(IX)もしくはそ の反応性誘導体を作用させることにより、得られる一般式(LX):

$$X^{12}$$
  $X^{12}$   $X$ 

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物に、化合物(LII)を作用させ、一般式(LXI):

$$X^{12}$$
  $COR^3$  (LXI)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

5 で示される化合物を得、化合物(VI)またはその塩を作用させた後、酸化し、次いで化合物(III)を作用させることにより製することができる。

また、本発明によれば、化合物(I)において、Yが式:-NH-、 $-NR^4-$ 、-S-または-O-、

 $R^2$ が置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキル T = 10 アミノ基で表される化合物、即ち一般式T = 10 アミノ基で表される化合物、即ち一般式T = 10 アミノ

$$R^1$$
— $COR^3$  (I-e)

(式中、Y³は式:-NH-、-NR⁴-、-S-、または-O-、R¹7は置換されていてもよいアリール基を意味し、他の記号は前記と同一意味を有する)は、下記[J法]によって製造することができる。

15 [ ] 法]

20

本発明の化合物(I-e)は、一般式(LXII):

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を保護して、一般式(LXIII):

(式中、R<sup>14</sup>は保護基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、次いで、化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を作用させ、一般式(LXIV):

$$R^{14}Y$$
 $R^3$ 
(LXIV)

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物を製した後、脱保護し、一般式(LXV):

5 (但し、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、次いで、一般式(LXVI):

$$NCX = \begin{array}{c} R^1 \\ SR^{16} \end{array} \qquad (LXVI)$$

(式中、R<sup>16</sup>は置換されていてもよい低級アルキル基または置換されていてもよいアリール基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)

10 で示される化合物を作用させ、一般式(LXVII):

(式中、記号は前記と同一意味を有する)

で示される化合物とし、次いで、化合物(XLVI)を作用させ、製造することができる。

15 また、本発明によれば、化合物(I)は、上記製法における各工程を適宜組み合わせることによっても製造することができ、化合物(I)において、適宜R<sup>1</sup>を変換してもよい。

上記 [A法] ~ [ ] 法] は以下のようにして実施することができる。

# 「A法]

20 化合物(II)と化合物(III)との反応は、脱酸剤の存在下または非存在下、溶媒中で実施することができる。脱酸剤としては、N,Nージイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基、水素化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基等を好適に用いることができる。溶媒としては、ジメチルスルホキシド、テトラヒドロフラン、トルエン、酢酸エチル、クロロホルム、ジメトキシエタン、キ

5

10

15

20

25

シレン、N, N-ジメチルホルムアミド、アセトニトリル、N-メチルピロリドン、N, N-ジメチルアセトアミド、ジオキサン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。また、反応性の低い化合物(II)と化合物(III)の反応は臭化銅等の銅試薬を触媒として添加することにより好適に進行する。本反応は、-10  $\mathbb{C}$   $\sim$  室温、殊に0  $\mathbb{C}$   $\sim$  室温で好適に進行する。

化合物(V)と化合物(VI)またはその塩との反応は、脱酸剤の存在下もしくは非存在下、溶媒中で実施することができる。脱酸剤としては、N,Nージイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基、水素化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基等を好適に用いることができる。化合物(VI)の塩としては、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩を好適に用いることができる。溶媒としては、N,Nージメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメチルスルホキシド、アセトニトリル、Nーメチルピロリドン、N,Nージメチルアセトアミド、ジオキサン、ジグライム、ジメトキシエタン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。また、反応性の低い化合物(V)と化合物(VI)との反応は0価パラジウム触媒およびリン配位子の添加により、好適に進行する。触媒としては、トリスジベンジリデンアセトンジパラジウムを、リン配位子としては、2,2'ービスジフェニルホスフィノー1,1'ービナフチル等を好適に用いることができる。本反応は、0~250℃、殊に室温~200℃で好適に進行する。

化合物(VII)のカルボキシル基の保護基R®を脱離して化合物(VIII)を得るに

44

は、カルボキシル基の保護基の種類に応じて通常用いられる方法(加水分解、接触還元等)を適宜利用することができ、加水分解によりカルボキシル基の保護基を脱離する場合には、例えば、塩基の存在下、溶媒中で実施することができる。塩基としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム等のアルカリ金属水酸化物、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩等を好適に用いることができる。溶媒としては、水またはメタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等と水との混合溶媒を適宜用いることができる。本反応は、0~80℃、殊に5~60℃で好適に進行する。なお、カルボキシル基の保護基R®としては、低級アルキル基、ベンジル基等の通常一般的に用いられるカルボキシル基の保護基を用いることができる。

5

10

15

20

25

化合物(VIII)と化合物(IX)もしくはその反応性誘導体との反応は、縮合剤、塩基あるいは活性化剤の存在下または非存在下、適当な溶媒中で実施することができる。化合物(IX)の反応性誘導体としては、化合物(IX)のハロゲン化物もしくは金属塩を好適に用いることができる。縮合剤としては、ペプチド合成で一般的に用いられるジシクロヘキシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、ジフェニルホスホリルアジド、ジエチルシアノホスホネート等を好適に用いることができる。塩基としては、トリエチルアミン、Nーメチルモルホリン等の有機塩基を、活性化剤としては、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール等を、それぞれ好適に用いることができる。溶媒としては、塩化メチレン、テトラヒドロフラン、N,Nージメチルホルムアミド、アセトニトリル、N,Nージメチルアセトアミド、酢酸エチル等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は、一30~50℃、殊に一10~10℃で好適に進行する。

また、別法としての化合物(VIII)を化合物(X)とした後、化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を反応させる方法は、まず、該化合物(VIII)を、常法により、活性化剤の存在下または非存在下、ハロゲン化剤と反応させて化合物(X)とし、ついで化合物(IX)を反応させる。化合物(VIII)とハロゲン化剤との反応は、溶媒中または無溶媒で実施することができる。ハロゲン化剤としては、例えば、チオ

ニルクロリド、オキザリルクロリド、五塩化リン等を好適に用いることができる。活性化剤としては、N,N-ジメチルホルムアミド等のアミド化合物、ジエチルアニリン等を好適に用いることができる。溶媒としては、塩化メチレン、クロロホルム、テトラヒドロフラン、ベンゼン、トルエン、ジオキサン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は、 $-30\sim10$ 0 $^{\circ}$ C、殊に $5\sim10$  $^{\circ}$ Cで好適に進行する。

5

10

15

20

25

引き続く、化合物(IX)との反応は、脱酸剤の存在下、溶媒中で実施することができる。脱酸剤としては、N,Nージイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン、トリエチルアミン、ピリジン、ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、水素化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基を好適に用いることができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、塩化メチレン、クロロホルム、N,Nージメチルアセトアミド、トルエン、ベンゼン、ジオキサン、酢酸エチル等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は、一30~100℃、殊に5~10℃で好適に進行する。

また、ジハロゲノ化合物(XI)を二酸化炭素で処理し、化合物(XII)を得る反応は、塩基の存在下、溶媒中で実施することができる。塩基としては、リチウムジイソプロピルアミド、リチウム 2,2,6,6ーテトラメチルピペリジドなどの有機塩基のアルカリ金属塩等を好適に用いることができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、1,2ージメトキシエタン、ジエチルエーテル等の該反応を阻害しない溶媒を適宜用いることができる。本反応は、-100  $\sim -30$   $\sim$  、殊に-100  $\sim -70$   $\sim$  で好適に進行する。

化合物(XIII)に化合物(III)を反応させ化合物(XIV)を得る反応は、化合物(II)と化合物(III)との反応と同様に実施することができる。

化合物(XIV)に化合物(VI)を反応させ化合物(VII)を得る反応は、化合物(V)と化合物(VI)との反応と同様に実施することができる。

また、化合物(V)を加水分解して化合物(XV)を得る反応は、塩基の存在下、溶媒中で実施することができる。塩基としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム等のアルカリ金属水酸化物、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩等を好適に用いることができる。溶媒としては、水またはメタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等と水との混合溶媒を適宜用いることができる。本反応は、-20~80℃、殊に5~60℃で好適に進行する。

化合物(XV)をハロゲン化して化合物(XIV)を得る反応は、化合物(VIII)をハロゲン化剤によりハロゲン化して化合物(X)を得る反応と同様に実施することができる。

## 15 [B法]

5

10

20

25

化合物(IV)を還元して化合物(XVI)に導く反応は、還元剤の存在下、適当な溶媒中で実施することができる。還元剤としては、水素化アルミニウムリチウムの如き水素化アルミニウムアルカリ金属、水素化ホウ素リチウムの如き水素化ホウ素アルカリ金属等を好適に用いることができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタン等の該反応を阻害しない溶媒等を好適に用いることができる。本反応は、-78℃~用いる溶媒の沸点、殊に、-10℃~室温で好適に進行する。

化合物(XVI)を酸化して化合物(XVII)に導く反応は、酸化剤の存在下、溶媒中で実施することができる。酸化剤としては、アルコールを対応するカルボニル化合物へ誘導できるものであれば特に制限はないが、例えば二酸化マンガン、過マンガン酸バリウム、過マンガン酸カリウム、2,3-ジクロロ-5,6-ジシアノー1,4-ベンゾキノン、ピリジニウムクロロクロメイト、ピリジニウムジクロメイト等を好適に用いることができる。溶媒としては、クロロホルム、トルエン、酢酸エチル、1,2-ジクロロエタン、塩化メチレン、テトラヒドロフラン等の

該反応を阻害しない溶媒を適宜用いることができる。本反応は、0  $\mathbb{C}$   $\sim$  1 0  $\mathbb{C}$   $\sim$  0  $\mathbb{C}$  死に室温 $\sim$  7 0  $\mathbb{C}$  で好適に進行する。

化合物(XVII)を酸化して化合物(XVIII)に導く反応は、化合物(IV)を酸化して化合物(V)に導く反応と同様に実施することができる。

化合物(XVIII)に化合物(VI)を反応させ化合物(XIX)に導く反応は、化合物(V)と化合物(VI)の反応と同様に実施することができる。

5

10

15

20

25

化合物(XIX)に化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を反応させ化合物(XX)に 導く反応は、適当な溶媒中で実施することができる。溶媒としては、テトラヒド ロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタン等の該反応を阻害 しない溶媒を適宜用いることができる。本反応は、-78℃~室温で好適に進行 する。

化合物(XX)を酸化して化合物(I)に導く反応は、化合物(XVI)を酸化して化合物(XVII)に導く反応と同様に実施することができる。

また、化合物 (XIX) とグリニャール化合物 (XXI) との反応は、適当な溶媒中で実施することができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル等を好適に用いることができる。本反応は、-78  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

化合物(XXII)を酸化して化合物(XXIII)に導く反応は、化合物(XVI)を酸化して化合物(XVII)に導く反応と同様に実施することができる。

化合物(XXIII)に $R^{10}$ がモルホリノ基である化合物(XXIV)を反応させて $R^{10}$ がモルホリノ基である化合物(I-a)を得る反応は、塩基の存在下もしくは非存在下、適当な溶媒中で実施することができる。塩基としては、 $N,N-ジイソプロピルエチルアミン、N-メチルモルホリン、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基、水素化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基等を好適に用いることができる。溶媒としては、エタノール、<math>N,N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメチルスルホキシド等をいずれも好適に用いることができる。本反応は、<math>0\sim150$  C、殊に室温 $\sim60$  Cで好適に進行する。

一方、化合物(XXIII)にR10が低級アルコキシ基である化合物(XXIV)を反応さ

せ $R^{10}$ が低級アルコキシ基である化合物 (I-a) に導く反応は、酸の存在下、無溶媒もしくは適当な溶媒中で実施することができる。酸としては、硫酸等の無機酸およびメタンスルホン酸、カンファースルホン酸、トルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸等の有機酸を好適に用いることができる。溶媒としては、ジェチルエーテル、トルエン、ベンゼン、N,N-ジメチルホルムアミド、ジメトキシエタン、ジメチルスルホキシド等をいずれも好適に用いることができる。本反応は、 $0\sim150$   $\mathbb{C}$ 、殊に室温 $\sim60$   $\mathbb{C}$  で好適に進行する。

### [C法]

5

10

20

化合物(IV)のカルボキシル基の保護基R®を脱離し化合物(XXV)を得る反応は、 化合物(VII)のカルボキシルの保護基R®を脱離して化合物(VIII)を得る反応と 同様に実施することができる。

化合物(XXV)に化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を反応させ化合物(XXVI)に導く反応は、化合物(VIII)と化合物(IX)もしくはその反応性誘導体との反応と同様に実施することができる。

15 化合物(XXVI)を酸化して化合物(XXVII)に導く反応は、上記化合物(IV)を酸化して化合物(V)に導く反応と同様に実施することができる。

化合物(XXVII)に化合物(VI)を反応させ本発明の化合物(I)に導く反応は、上記化合物(V)と化合物(VI)の反応と同様に実施することができる。

また、化合物(XVII)に化合物(IX) もしくはその反応性誘導体を反応させ化合物(XXVIII)に導く反応は、化合物(XIX)と化合物(IX) もしくはその反応性誘導体との反応と同様に実施することができる.

化合物(XXVIII)を酸化して化合物(XXVI)に導く反応は、上記化合物(XVI)を酸化して化合物(XVII)に導く反応と同様に実施することができる。

#### 「D法】

25 化合物(XI)に化合物(XXIX)を反応させ化合物(XXX)に導く反応は、塩基の存在下、適当な溶媒中で実施することができる。塩基としては、リチウムジイソプロピルアミド、リチウム2,2,6,6ーテトラメチルピペリジドなどの有機塩基のアルカリ金属塩等を好適に用いることができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、1,2ージメトキシエタン、ジエチルエーテル等の該反応を阻害しない溶

49

媒を適宜用いることができる。本反応は、-100 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0 $^{\circ}$ 

化合物(XXX)を酸化して化合物(XXXI)に導く反応は、上記化合物(XVI)を酸化して化合物(XVII)に導く反応と同様に実施することができる。

上記化合物(XXXI)に化合物(III)を反応させ化合物(XXXII)に導く反応は、上記化合物(II)と化合物(III)の反応と同様に実施することができる。

さらに、化合物(XXXII)に化合物(VI)またはその塩を反応させ本発明の化合物(I)に導く反応は、上記化合物(V)と化合物(VI)の反応と同様に実施することができる。

10 なお、化合物(XXX)に化合物(III)を反応させ化合物(XXXIII)に導く反応は、上 記化合物(II)と化合物(III)との反応と同様に実施することができる。また、化 合物(XXXIII)を酸化して化合物(XXXII)に導く反応は、上記化合物(XVI)を酸化し て化合物(XVII)に導く反応と同様に実施することができる。

## [E法]

15

20

25

化合物(XXXIV)にアンモニアを作用させて化合物(XXXV)に導く反応は、縮合剤の存在下、溶媒中、アンモニアを作用させることにより実施することができる。アンモニアは水溶液として用いることもできる。縮合剤としては通常のペプチド合成で用いられる縮合剤、例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、ジイソプロピルカルボジイミド等を好適に用いることができる。溶媒としては、N,Nージメチルホルムアミド、塩化メチレン、クロロホルム、テトラヒドロフラン等の反応を阻害しない溶媒を好適に用いることができる。本反応は一30℃~50℃、殊に0℃~室温で好適に進行する。

化合物(XXXV)をホフマン転位反応に付して化合物(XXXVI)に導く反応は、塩基の存在下、溶媒中、次亜ハロゲン酸アルカリ金属塩を反応させることにより実施することができる。塩基としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等を、溶媒としては、ジオキサン、テトラヒドロフラン、塩化メチレン、アセトニトリル、tertーブタノール、メタノール、エタノール等の反応を阻害しない溶媒を好適に用いることができる。次亜ハロゲン酸アルカリ金属塩としては、次亜塩素酸

ナトリウム、次亜臭素酸ナトリウム、次亜臭素酸カリウム、次亜塩素環カリウム 等を好適に用いることができる。本反応は、-20℃~100℃、殊に10℃~ 60℃で好適に進行する。

化合物(XXXVI)を脱保護して化合物(XXXVII)を得る反応または化合物(XLI)を脱保護して化合物(XLII)を得る反応は、アミノ基または水酸基の保護基について通常用いる脱保護反応を用いることにより実施することができる。

5

10

15

20

25

アミノ基または水酸基の保護基としては、例えば、ホルミル基、アルカノイル基(アセチル基、プロピオニル基、クロロアセチル基等)、アロイル基(ベンゾイル基、4ーメトキシベンゾイル基等)、アルコキシカルボニル基(メトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基等)、トリアルキルシリル基(トリメチルシリル基、tertーブチルジメチルシリル基等)、アリールアルコキシカルボニル基(ベンジルオキシカルボニル基等)、アリールアルキル基(ベンジル基、4ーメトキシベンジル基等)、テトラヒドロピラニル基が挙げられる。

アミノ基または水酸基の保護基の脱保護反応としては、例えば、酸(塩酸、硫酸、リン酸、pートルエンスルホン酸、トリフルオロ酢酸、酢酸、フッ化水素酸、臭化水素、塩化アルミニウム、ヨウ化トリメチルシリル、三フッ化ホウ素等)または塩基(水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、重炭酸カリウム、重炭酸ナトリウム、アンモニア、ヒドラジン等)による加水分解、還元(水素ーパラジウム炭素、ギ酸ーパラジウム炭素、亜鉛ー酢酸、金属ナトリウムー液体アンモニア等)、酸化(2,3ージクロロー5,6ージシアノー1,4ーベンゾキノン(DDQ)、過酸化水素、酢酸水銀等)が挙げられる。

化合物(XXXVII)と化合物(XXXVIII)の反応は脱酸剤(塩基)存在下、溶媒中で実施することができる。脱酸剤(塩基)としては水素化ナトリウム、カリウム tert-ブトキシド、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸セシウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド等リチウムアミド類等の無機塩基あるいはN,N-ジイソプロピルアミン、N-メチルモルホリン,トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基等を好適に用いることができる。溶媒としては、テトラヒドロフラン、エタノール、メタノール、ジメトキシエタン、ジメチルホルムアミ

ド、トルエン、キシレン、ジメチルスルホキシド、ジメチルアセトアミド、ジオキサン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は-50~用いる溶媒の沸点、殊に0~100℃で好適に進行する。

化合物 (XXXIX) に化合物 (XL) を反応させ化合物 (I-b) を得る反応、化合物 (XXXVI) に化合物 (XL) を反応させ化合物 (XLI) を得る反応または化合物 (XLII) に化合物 (XXXVIII) を反応させ化合物 (I-b) を得る反応は、化合物 (XXXVIII) と化合物 (XXXVIII) との反応と同様に実施することができる。

### 「F法」

5

10

15

20

25

化合物(XLIII)と化合物(VI)との反応は、化合物(V)と化合物(VI)との 反応と同様に実施することができる。

化合物(XLIV)の還元反応は、常法により実施することができるが、例えば、接触還元により好適に実施することができる。接触還元は、例えば、水素常圧下、溶媒中、触媒を添加して実施することができ、用いる触媒としては、例えば、パラジウムー炭素を好適に用いることができる。溶媒としては、例えば、エタノールを好適に用いることができる。本反応は、室温で好適に進行する。

化合物 (XLVII) のカルボキシル基の保護基R®の脱離は、化合物 (VII) のカルボキシル基の保護基R®の脱離と同様に実施することができる。

引き続く、化合物(IX)もしくはその反応性誘導体との反応は、化合物 (VIII)と化合物(IX)もしくはその反応性誘導体との反応と同様に実施することができる。

#### [G法]

化合物(XLVIII)を二酸化炭素で処理して化合物(XLIX)を得る反応は、上記化合

物(XI)を二酸化炭素で処理し、化合物(XII)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(XLIX)に、化合物(III)を作用させて化合物(L)を得る反応は、上記化合物(II)に化合物(III)を作用させ、化合物(IV)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(L)に、化合物(IX)またはその塩もしくはその反応性誘導体を作用させて化合物(LI)を得る反応は、上記化合物(VIII)に化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を作用させ、化合物(I-a)を得る反応と同様に実施することができる。また、化合物(L)のハロゲン化は常法により実施することができる。

10 化合物(LI)に化合物(LII)を作用させて化合物(LIII)を得る反応は、上記化合物(II)に化合物(III)を作用させ、化合物(IV)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LIII)を酸化したのち化合物(VI)またはその塩を作用させて化合物(I) 得る反応は、上記化合物(IV)を酸化して化合物(V)としたのち化合物(VI)または その塩を作用させて化合物(I)得る反応と同様に実施することができる。

化合物(L)のカルボキシル基を保護する反応は、上記化合物(XII)のカルボキシル基を保護して化合物(XIII)を得る反応と同様に実施することができる。

固相担体としては、メリフィールド樹脂の他、ベンジルおよびフェナシルハロゲン化樹脂等のハロゲン樹脂を用いることができる。

# 20 [H法]

5

15

化合物(LIV)に化合物(III)を作用させる反応は、上記化合物(II)に化合物 (III)を作用させる反応と同様に実施することができる。また、ひきつづく化合物 (IX)もしくはその反応性誘導体との反応は、化合物 (VIII)と化合物 (IX)もしくはその反応性誘導体との反応と同様に実施することができる。

25 化合物(LV)に化合物(LVI)を作用させて化合物(LVII)を得る反応は、脱酸剤の存在下または非存在下、溶媒中で実施することができる。脱酸剤としては、N, N-ジイソプロピルエチルアミン、N-メチルモルホリン、トリエチルアミン、ピリジン、N, N-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸セシウム、水素化ナ

トリウム等の無機塩基等を好適に用いることができる。溶媒としては、キシレン、N, N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメチルスルホキシド、トルエン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は、-10  $\mathbb{C}$   $\sim$  室温、殊に0  $\mathbb{C}$   $\sim$  室温で好適に進行する。

化合物(LVII)に、化合物(LII)を作用させ、化合物(LIII)を得る反応は、上記化合物(II)に化合物(III)を作用させ、化合物(IV)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LIII)を酸化させ、次いで化合物(VI)を作用させる反応は、上記化合物(IV)を酸化して化合物(V)としたのち化合物(VI)またはその塩を作用させて化合物(I)得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LV)に化合物(LII)を作用させた後に、化合物(VI)を作用させる反応は、上記化合物(LI)に化合物(LII)を作用させる反応および、化合物(V)と化合物(VI)との反応と同様に実施することができる。

化合物(LV)に化合物(VI)を作用させた後に、化合物(LII)を作用させる反応は、 上記化合物(V)と化合物(VI)との反応、および化合物(LI)に化合物(LII)を作用 させる反応と同様に実施することができる。

## [I法]

WO 01/83460

5

10

15

20

25

化合物(LVIII)を二酸化炭素で処理して化合物(LIX)を得る反応は、上記化合物(XI)を二酸化炭素で処理し、化合物(XII)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LIX)に、化合物(LVI)を作用させる反応は、上記化合物(LV)に化合物(LVI)を作用させて化合物(LVII)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(IX)またはその塩を作用させることにより、化合物(LX)を得る反応は、上記化合物(VIII)に化合物(IX)を作用させて化合物(I)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LX)に、化合物(LII)を作用させ、化合物(LXI)を得る反応は、上記化合物(LI)に化合物(LII)を作用させて化合物(LIII)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LXI)に、化合物(VI)またはその塩を作用させる反応は、上記化合物(V)

に化合物(VI)を作用させて化合物(VII)を得る反応と同様に実施することができる。

次いで得られた化合物を酸化する反応は、上記化合物(IV)を酸化する反応と同様に実施することができる。

次いで得られた化合物に化合物(III)を作用させて化合物(I-d)を得る反応は、上記化合物(V)に化合物(VI)を作用させて化合物(VII)を得る反応と同様に実施することができる。

## 「」法门

5

10

15

20

25

化合物(LXII)を保護して、化合物(LXIII)を得る反応は、上記化合物(II)に化合物(III)を作用させ、化合物(IV)を得る反応と同様に実施することができる。 保護基としては、例えば置換されていてもよい低級アルキル基を用いることができる。

化合物(LXIII)に化合物(IX)またはその反応性誘導体を作用させ、化合物(LXIV)を得る反応は、上記化合物(VIII)に化合物(IX)もしくはその反応性誘導体を作用させ、化合物(I)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LXIV)を脱保護し、化合物(LXV)を得る反応は、上記化合物(XXXVI)を脱保護し、化合物(XXXVII)を得る反応と同様に実施することができる。

化合物(LXV)に化合物(LXVI)を作用させ、化合物(LXVII)を得る反応は、塩基の存在下または非存在下、溶媒中で実施することができる。塩基としては、N,N ージイソプロピルエチルアミン、N-メチルモルホリン、Nリエチルアミン、ピリジン、N,Nージメチルアミノピリジン等の有機塩基、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の無機塩基等を好適に用いることができる。溶媒としては、メタノール、エタノール、アセトン、N,Nージメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン等の該反応を阻害しない溶媒をいずれも好適に用いることができる。本反応は、-10  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

化合物(LXVII)に化合物(XLVI)を作用させる反応は、化合物(XLV)と化合物(XLVI)との反応と同様に実施することができる。

かくして得られる化合物(I)は、所望により、その薬理的に許容し得る塩とす

55

ることができる。

なお、出発化合物(II)は、例えば、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティ、350頁、65巻、1943年に記載されている方法に準じて製造することができる。

## 5 実施例

上記例示の各方法で合成される本発明化合物(I)の具体例(実施例)を下記に示すが、これにより本発明が限定されるものではない。

## 実施例1

10 (1)ジイソプロピルアミン15.62g(2.3当量)のテトラヒドロフラン400m1溶液にnーブチルリチウムの1.6Mへキサン溶液96.5m1(2.3当量)を、ドライアイスーアセトン浴上で10分間かけて加え、反応混合物を30分間攪拌する。2,4ージクロロピリミジン10.00g(1当量)のテトラヒドロフラン350m1溶液を2時間かけて加え、さらに1時間攪拌する。3,4,5ートリメトキシベンズアルデヒド19.75g(1.5当量)のテトラヒドロフラン100m1溶液を1時間かけて加え、さらに1時間攪拌する。

反応混合物を氷-10%塩酸水溶液約1.5リットル中にカニューレを通して注ぎ、酢酸エチル各500mlで2回抽出する。有機層を集め、10%塩酸水溶液、水、および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、真空濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:ヘキサン:酢酸エチル=5:5:2→ヘキサン:酢酸エチル=3:1→2:1)で分離する。所望の分画を集め、真空濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=30:1→

15:1)で分離し、n-ヘキサンから結晶化して、わずかに緑褐色の結晶性粉末の、2, 4-ジクロロ-5-[ヒドロキシ-(3, 4, 5-トリメトキシフェニル)メチル]ピリミジン10.83g(47%)を得る。融点: $115\sim118$   $\mathbb{C}$ 。

(2)上記(1)で得られた化合物 1 0.8 3 g、二酸化マンガン 1 5 g およびクロロホルム 2 0 0 m 1 の混合物を室温で 1 6 時間攪拌し、さらに二酸化マンガン 3 5 g およびクロロホルム 6 0 m 1 を加えて、室温で 2 4 時間攪拌する。

5

10

15

20

25

不溶物をセライト上でろ過して除き、ろ液を真空濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶媒; ヘキサン: 酢酸エチル=3:1)で精製し、真空濃縮してわずかに黄色のプリズム状の2,4ージクロロ-5ー(3,4,5ートリメトキシフェニルカルボニル) ピリミジン9.30g (収率:86%)を得る。融点:140~141℃

(3)上記(2)で得た化合物 15gの無水トルエン 200m1 中懸濁液にトリエチルアミン 6.63g を加え、さらに 3-0 ロロー 4-メトキシベンジルアミン 7.5g のトルエン 50m1 溶液を 0  $\mathbb C$  で 20 分かけて加える。大部分のアミン化合物を添加後、白色粉末状固体が析出する。さらに、混合物を室温で 1 時間攪拌する。

反応混合物を2時間攪拌後、さらに3ークロロー4ーメトキシベンジルアミン0.75gを加える。さらに1時間攪拌後、反応混合物をろ過し、得られた白色ケーキ状物をトルエンで洗浄する。白色ケーキ状物はトリエチルアミン塩酸塩と所望生成物との混合物である。得られた白色ケーキ状物をトルエンに溶解し、酢酸エチルおよびテトラヒドロフラン、さらに水および炭酸水素ナトリウムで処理する。有機層を順次塩化ナトリウム水溶液、食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、濃縮する。

残渣をクロロホルムに溶解し、ろ過し、真空濃縮する。得られた残渣をクロロホルム約100m1とエーテル約100m1の混合液で再結晶し、ろ過し、得られたケーキ状物をエーテルで十分に洗浄して、無色固体を空気乾燥して、2-0ロロー5-(3,4,5-1)メトキシフェニルカルボニル)-4-(3-0)0つロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ピリミジン20.21g(収率:97%)を得る。融点:165℃

57

(4)2-(ヒドロキシメチル)ピリジン68mgのテトラヒドロフラン3m1溶液に水素化ナトリウム(60%油中懸濁液)25mgを加え、室温で30%間攪拌して、白色懸濁液を得る。上記(3)で得た化合物45mgのテトラヒドロフラン3m1溶液を上記懸濁液に加える。この間懸濁液は白色から黄色に変わる。

5 室温で1時間攪拌後、反応混合物を真空濃縮し、氷水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、真空濃縮乾燥する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=50:1)に供して薄層クロマトグラフで単一のスポットを得る。

10 所望の分画を濃縮乾固し、酢酸エチルーへキサンージイソプロピルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-1) 5ートリメトキシフェニルカルボニル1-4-(3-2) 20 1-4 20 2

### 15 実施例 2

20

25

2-メチルアミノエタノール100 m g のジメチルホルムアミド1 m 1 溶液を、室温にて、実施例1-(3)で得た2-クロロ-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン120 m g のジメチルホルムアミド1 m 1 溶液に添加する。反応混合物を室温で1 時間攪拌し、水50 m 1 を加える。混合物を酢酸エチルークロロホルムで抽出し、抽出液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒: クロロホルムーメタノール(5%))で処理して、白色結晶の2-(N-メチル-N-(2-ヒドロキシエチル)アミノ)-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン110 m g を得る。融点: $166.5\sim168$   $\mathbb C$ 

### 実施例3

上記実施例1-(3)で得た2-クロロ-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン<math>1

58

 $0.1 \, \mathrm{mg}$ 、シアン化カリウム  $2.7.5 \, \mathrm{mg}$  および塩化パラジウムトリフェニルホスフィン  $3 \, \mathrm{mg}$  のジメチルホルムアミド  $3 \, \mathrm{m}$  1 混合物を  $1.2.0 \, \mathrm{C}$ で 7 時間攪拌する。反応混合物に  $4 - \mathrm{E}$  ドロキシピペリジンを加え、室温で 1 時間攪拌する。

反応混合物を水に注ぎ、酢酸エチルで2回抽出する。抽出液を水、食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、濃縮乾固して、黄色固体状の2-シアノー5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン7.5 mgを得る。融点: $140\sim14$ 3 $^{\circ}$ 

5

# 実施例4~45

実施例 $1\sim(3)$ で得た化合物と対応する出発物質を実施例 $1\sim(4)$ または実施例2と同様に処理して、下記第1表記載の化合物を得る。

第1表(その1)

第1表(その1)		
実施例番号	R 1	物理恒数等
4	MeO H	M. p. 98°C
5	N O	M. p. 112-114°C
6		M. p. 98℃
7		M. p. 166-168℃
8	N—N—	M. p. 210-201℃
9	— Н — — — — — — — — — — — — — — — — — —	M. p. 132-133℃
10	OOH	M. p. 175-176℃
1 1	N O	M. p. 169−170°C
1 2		M. p. 129℃

第1表(その2)

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
1 3	N O	M. p. 164-165℃
1 4	o o	M. p. 183-184°C
1 5		泡状物 IR (Nujol):1622,3284 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):537 (M+H)+
16	ON.	泡状物 IR (Nujol):1626,1675,3289 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):537 (M+H)+
1 7	NN $N$ N $N$	M. p. 210-201°C
18	M e O —	M. p. 136-138℃
19	Me <sub>2</sub> N-	M. p. 127°C
2 0	$\triangle$	M. p. 98-100℃
2 1	MeO N	M. p. 166-168℃
2 2	MeO N Me	M. p. 121−123℃
2 3 *	(Me) <sub>2</sub> N N Me	粉末状物 IR (Nujo1):1640 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):544 (M+H)+
2 4	(Me) <sub>2</sub> N N	M. p. 112-114℃
2 5	NC N	M. p. 234-236℃
2 6	HOH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C N— HOH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C	M. p. 127−129. 5°C

\*:3塩酸塩

第1表(その3)

第1表(その3)		
実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
2 7 **	HO D-	粉末状物 IR (Nujo1):1637 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):543 (M+H)+
28**	N— HO	粉末状物 IR (Nujol):1636 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):543 (M+H)+
2 9	Me N	M. p. 139-140°C
3 0	OH OH	M. p. 140-142℃
3 1	HON	M. p. 191°C
3 2	0_N-	M. p. 176−177°C
3 3	HN_N-	M. p. 155−156℃
3 4	MeN_N-	M. p. 155-156℃
3 5	HO	M. p. 176-178℃
3 6	MeO	М. р. 154−157°С
3 7	MeONO	M. p. 139-142℃
3 8	Me N O	M. p. 128-131℃

\*\*: 2 塩酸塩

第1表(その4)

第1衣(での4)		
実施例番号	R 1	物理恒数等
3 9	OMe	M. p. 153−156°C
4 0	MeN	粉末状物 IR (Nujol):1645 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):557 (M+H)+
4 1	MeO N O	M. p. 128°C
4 2	MeO O	M. p. 113-115℃
4 3	HO^O_	M. p. 175-176℃
4 4	Me <sub>2</sub> N O	泡状物 IR (Nujo1):1619,3304 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):531 (M+H)+
4 5	o o	泡状物 IR (Nujol):3314,1619 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):559 (M+H)+

# 実施例46~63

実施例1-(2)で得た化合物と対応する出発物質を実施例1-(3)および実施例1-(4)と同様に処理して、下記第2表記載の化合物を得る。

第2表(その1)

男 2 衣(その l)		
実施例番号	R <sup>2</sup>	物理恒数等
4 6	-H CI	M. p. 120−122°C
4 7	OMe -N NH <sub>2</sub>	M. p. 97−99°C
48	OMe NHMe	M. p. 149-151℃
4 9	OMe NMe <sub>2</sub>	アモルファス状物 IR (Nujol):1621 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):560 (M+H)+
5 0	$-N$ OMe $NO_2$	M. p. 124−127°C
5 1	OMe -N Ci Me	アモルファス状物 IR (Nujo1):1621 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):565 (M+H)+
5 2	-K	M. p. 136-136. 5℃

第2表(その2)

第2衣(ての2)		
実施例番号	R²	物理恒数等
5 3	-H OMe	M. p. 91-91. 5℃
5 4		油状物 IR (Neat):3301,1620 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):537 (M+H)+
5 5	OMe -N OMe	M. p. 134-135℃
5 6		M. p. 189-191℃
5 7	_H	油状物 IR (Neat):3288,1621 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):513 (M+H)+
5 8	−NĤ CF <sub>3</sub>	油状物 IR (Neat):3301,1619 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):555 (M+H)+
5 9	—NĤ V_F	M. p. 130−131°C
6 0		M. p. 147-148°C
6 1	, II, D	M. p. 119-119.5℃
6 2	H OMe	M. p. 121−122℃
63	O	M. p. 153. 5-154℃

# 実施例64

実施例47で得られた2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-トリメ

65

トキシフェニルカルボニル) -4-(3-アミノ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン53mg、無水酢酸8.6mg、ピリジン16mgおよび塩化メチレン3m1の混合物を室温で2時間撹拌する。反応混合物にさらに無水酢酸8mgを加え、室温で1.5時間撹拌する。反応混合物に酢酸エチル、水および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を分離し、食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥する。

硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶媒;酢酸エチル→クロロホルム:メタノール=20:1)で精製し、ジエチルエーテルでトリチユーレーションして無色結晶の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-アセチルアミノ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン55mgを得る。融点:193.5~195.5℃

## 実施例 6 5

5

10

15 実施例48で得られた2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-メチルアミノ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン42mgの塩化メチレン3m1溶液に、塩化メシル48mgとトリエチルアミン69mgを3回に分けて、1時間間隔で加え、反応混合物を室温で1時間攪拌する。酢酸エチルと飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を分離し、食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮し、得られた残渣を分取薄層クロマトグラフィー(2枚、溶媒;酢酸エチル)で精製して、無色不定形の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-[4-メトキシー3-(N-メチルメタンスルホニルアミノ)ベンジルアミノ]ピリミジン20mgを得る。

IR(Nujol): 1621, 1584 c  $m^{-1}$ 

 $MS(m/z): 624 (M+H)^+$ 

66

実施例 1-(2)で得られた 2, 4-ジクロロ-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル) ピリミジン <math>150 mg 23-2 ロロー4-3 トキシフェニルメタノール 79.2 mg のテトラヒドロフラン 3 m 1 溶液を水素化ナトリウム 19.2 mg (60%油性懸濁物) で 0% で 30%間反応させる。反応混合物に 2-1% ピリジルメタノール 47.7 mg を加え、ついで水素化ナトリウム 17.5 mg (60%油性懸濁物) を 0% で加える。 30% 撹拌後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出し、ついで分取薄層クロマトグラフィーに付して下記の化合物を得る。

融点:172~173℃

融点:108~109℃

(C) 2, 4 ービス  $(3-\rho pp - 4$  ーメトキシベンジルオキシ) -5 -(3, 4, 5 トリメトキシフェニルカルボニル) ピリミジン (85.7 mg)

融点:138~139℃

20

25

15

5

10

## 実施例67

(1) 2ーメチルチオー4ークロロー5ーエトキシカルボニルピリミジン1.0g、(3ークロロー4ーメトキシフェニル)メチルアミン0.81g、トリエチルアミン0.66mlおよびテトラヒドロフラン12mlの混合物を室温で4時間攪拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を水と飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=5:1)で精製し、真空濃縮して無色油状物を得、これを室温で一晩放置して結晶化させて、2ーメチルチオー5ーエトキ

反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、水層をクロロホルムで抽出する。集めた有機層を水と飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒; ヘキサン: 酢酸エチル=3:1→3:2)で分離して、無色カラメル状の2ーメチルスルホニルー5ーエトキシカルボニルー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ピリミジン133mgを得る。

IR(CHCl<sub>3</sub>)cm<sup>-1</sup>: 3333,1695,1593,1572,1503 MS(m/z): 400(M+H)+

(3) 2ーヒドロキシメチルピリジン32mgと水素化ナトリウム(60%油性 懸濁物)11.8mgのテトラヒドロフラン2.5m1混合物を室温で5分間撹拌し、上記(2)で得られた2ーメチルスルホニルー5ーエトキシカルボニルー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ピリミジン118mgのテトラヒドロフラン2.5m1溶液を室温で加え、室温で30分間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を水と飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥、ついで減圧下濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=4:1→1:2)で精製し、減圧下濃縮して、無色カラメル状の2ー(2ーピリジルメトキシ)ー5ーエトキシカルボニルー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ピリミジン106mgを得る。

I R (CHCl $_3$ ) cm $^{-1}$ : 3 3 3 7, 1 6 8 5, 1 5 9 1, 1 5 0 2, 1 4 5 1, 1 4 4 0, 1 4 2 1

 $MS(m/z): 429(M+H)^+$ 

5

10

15

20

25

#### 実施例68

5

10

(1) 実施例67-(1)で得られた2-メチルチオー5-エトキシカルボニルー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン500mgのクロロホルム5m1溶液にmークロロ過安息香酸(80%)323mgのクロロホルム4m1溶液を氷冷下30分間かけて滴下し、同温度で1時間攪拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、クロロホルム層を分離し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮して、無色カラメル状の2-メチルスルフィニルー5-エトキシカルボニルー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン545mgを得る。

IR (neat) cm<sup>-1</sup>: 3 3 3 3, 1 6 9 4, 1 5 8 8, 1 5 7 4, 1 5 0 3, 1 4 6 3, 1 4 4 0

 $MS(m/z): 384(M+H)^+$ 

- 15 (2)-i) 2-ヒドロキシメチルピリジン1.46gと水素化ナトリウム(6 0%油性) 0.521gおよびテトラヒドロフラン20mlの混合物を室温で20 分間攪拌して懸濁液を得る。該懸濁液を上記(1)で得た化合物4.90gのテトラヒドロフラン25ml溶液に10分間かけて氷冷下で滴下し、同温度で1時間撹拌する。
- 20 反応混合物を氷-10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。 有機層を集め、10%クエン酸水溶液、水および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗 浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ついで減圧下濃縮する。得られた残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=2:1 →3:2、ついでクロロホルム:メタノール=10:1)で分離し、第1フラク ションを真空蒸発させて、わずかに黄色カラメル状の2-(2-ピリジルメトキ シ)-5-エトキシカルボニル-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミ ノ)ピリミジン(実施例67-(3)で得た化合物)2.25gを得る。
  - (2)-ii) 上記シリカゲルカラムクロマトグラフィーで分離される第2フラクションを真空濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒:クロロホル

20

25

ム:酢酸エチル=10:1、クロロホルム:メタノール=10:1)に付し、第 3フラクションおよび第4フラクションに分ける。

この第 3 フラクションを減圧下濃縮し、イソプロピルエーテルから結晶化させて、無色結晶性粉末の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(2-ピリジルメトキシ)ンカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン 2 3 4 m g を得る。融点:1 1 5  $\sim$  1 2 0  $^{\circ}$ 

- (2)ーiii) また、上記第4フラクションを真空濃縮すると無色結晶性粉末の 2-ヒドロキシ-5-エトキシカルボニル-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン 2.06 g を得る。融点: $117\sim122$   $\mathbb{C}$ 。
- (3) 上記(2)-i)で得た化合物4.48gのエタノール80m1と水40m1の混合溶液に2N水酸化ナトリウム水溶液52m1を氷冷下で加え、反応混合物を室温で13時間攪拌する。反応混合物を氷冷下10%塩酸と10%クエン酸で中和し、減圧下濃縮する。得られた懸濁液を水約100m1で希釈し、氷冷下30分間放置する。得られた沈澱物をろ取し、水、イソプロピルアルコール、ジイソプロピルエーテル、n-ヘキサンで洗浄し、70℃で減圧乾燥し無色結晶性粉末の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-カルボキシー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン3.84gを得る。融点:201~203℃。

(4)上記(3)で得た化合物  $51 \, \mathrm{mg}$  の塩化メチレン  $5 \, \mathrm{ml}$  溶液にチオニルクロリド 10 高を滴下し、反応混合物を室温で 1 時間攪拌し、揮発物を真空留去する。得られた残渣を塩化メチレン  $3 \, \mathrm{ml}$  に溶解し、 $4 \, \mathrm{-rr}$  ドロキシピペリジン  $64 \, \mathrm{mg}$  とトリエチルアミン  $89 \, \mu$  1 を加える。反応混合物を室温で 30 分間攪拌する。

反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶

媒;クロロホルム:メタノール=10:1)で分離して、下記の3化合物を得る。 (A) 2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(4-ヒドロキシピペリジルカルボニル) -4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン(27mg):

無色アモルファス状物

 $IR(neat)cm^{-1}: 3334, 1621, 1614, 1583, 1575, 1503,$ 

70

1442,1412

 $MS(m/z): 484(M+H)^+$ 

無色アモルファス状物

IR(nujol)cm<sup>-1</sup>: 3333,1619,1582,1501,1458,141

 $MS(m/z): 466(M+H)^+$ 

無色アモルファス状物

 $MS(m/z): 631(M+H)^+$ 

15

20

25

5

### 実施例69

実施例 68-(3)で得た 2-(2-ピリジルメトキシ)-5-カルボキシ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) ピリミジン <math>100 mg、 2-ヒドロキシメチルピリミジン 30 mg、 1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド・塩酸塩 53 mg、 ジメチルアミノピリジン 33 mg のジメチルホルムアミド 3 m 1 混合物を室温下 2 時間攪拌する。反応混合物を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。得られた残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール= 25:1)で精製し、ジエチルエーテルでトリチュレーションして、 2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(2-ピリミジルメトキシカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) ピリミジン <math>60 mg を得る。融点:  $137\sim139$   $\mathbb C$ 

71

(1) 実施例 68-(3)で得られた 2-(2-2) ジルメトキシ) -5- カルボキシー 4-(3- クロロー 4- メトキシベンジルアミノ) ピリミジン  $130\,\mathrm{mg}$ 、塩化メチレン  $6\,\mathrm{m}$  1 およびチオニルクロリド  $0.10\,\mathrm{m}$  1 の混合物を室温で 1 時間攪拌する。揮発物を減圧下除去し、さらに塩化メチレンを加え減圧下共沸留去し、塩化メチレン  $3\,\mathrm{m}$  1 で希釈する。

得られた懸濁液を2部に分け、その一つを塩化メチレン1m1で希釈し、氷冷 下メタノール1m1に加える。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希 釈し、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶 液、水および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、 減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホ ルム:酢酸エチル $=2:1 \rightarrow 1:1$ )で精製し、減圧下濃縮する。得られた残渣 をジイソプロピルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶性粉末の2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(メトキシカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン37mgを得る。融点:135~136℃ (2)一方、上記懸濁液の残りの部分と、塩化メチレン3m1および水酸化アン モニウム2mlとの混合物を氷冷下1時間攪拌する。反応混合物を水で希釈し、 酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を10%水酸化ナトリウム水溶液、水 および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥、ついで 減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホ ルム:メタノール=20:1 $\rightarrow$ 10:1)で精製し、減圧下濃縮し、ジイソプロ ピルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶性粉末の2-(2-ピリジル メトキシ)-5-(アミノカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル アミノ)ピリミジン45mgを得る。融点:208~209℃

# 25 実施例71

5

10

15

20

実施例 68-(3)で得られた 2-(2-ピリジルメトキシ)-5-カルボキシー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン <math>100 mg の塩化メチレン 3.5 m 1 溶液にチオニルクロリド 0.02 m 1 を室温で加え、反応混合物を室温で 1 時間攪拌する。揮発物を室温で減圧下除去し、さらに塩化メチレンを

5

10

加え減圧下共沸留去する。

得られた残渣を塩化メチレン8 m l に懸濁し、氷冷下Nーメチルメトキシアミン塩酸塩29 m g と飽和炭酸水素ナトリウム水溶液3 m l の混合物に撹拌した加える。反応混合物を室温で1時間撹拌する。

反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;酢酸エチル)で精製し、減圧下濃縮して無色カラメル状の、2-(2ーピリジルメトキシ)-5-(N-メチル-N-メトキシアミノカルボニル)-4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン81mgを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>: 3331,1621,1581,1502,1439,14 10

 $MS(m/z): 444(M+H)^+$ 

# 15 実施例72~75

実施例68-(3)で得られた化合物と対応する出発物質を実施例69、70と 同様に処理して、下記第3表記載の化合物を得る。

第3表

77.022					
実施例番号	R <sup>3</sup>	物理恒数等			
7 2	`_o NMe₂	アモルファス状物 IR:1688 cm <sup>-1</sup> MS(m/z):472(M+H)+			
7 3	N N	M. p. 100-102°C			

73

7 4	N N	M. p. 140-142°C
7 5	-NN-CH₃	M. p. 128–129°C

# 実施例76

5

10

 $2-(2-ピリジルメトキシ)-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン(実施例1-(4))10.0 mg、クロロカルボニル酢酸メチル<math>24\mu$ 1および無水トルエン2 m1の混合物を室温で6時間、還流温度下1時間反応させたのち、反応混合物を冷却し、酢酸エチルおよび水を加える。有機層を分離し、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=1:1→酢酸エチル)に付し、部分結晶性油状物の2-ヒドロキシ-5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリミジン 6.9 mg を得る。

 $MS(m/z): 458(M-H)^{-}$ 

## 15 実施例77

実施例 68-(1)で得られた化合物をテトラヒドロフラン 40m1 に溶解し、室温下 L-プロリノール1.50 g およびトリエチルアミン 1.60 g のテトラヒドロフラン 10m1 溶液を加える。 1 晩撹拌後、反応混合物を酢酸エチルで希釈し、炭酸水素ナトリウム水溶液および食塩水で洗浄後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥する。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒: クロロホルム)にて精製し、エーテルーn-へキサンより結晶化し、(S)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルー2-(2-ヒドロキシメチルー1-ピロリジニル)ピリミジン4.72 g を得る。融点:  $88\sim90$   $\mathbb{C}$ 、MS(m/z): 421 (M+H)+

74

# 実施例78

2-メチルチオー4-クロロー5-エトキシカルボニルピリミジン2.0gおよび3-ニトロー4-メトキシベンジルアミン1.72gを実施例67-(1)と同様に処理することにより、淡黄色結晶の2-メチルチオー4-(3-ニトロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルピリミジン3.15gを得る。融点: $99\sim100.5$ ℃

## 実施例79

5

10

15

25

2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルピリミジン(実施例 6 7-(1)で得た化合物) 2.00 gをジメチルスルホキシド 1 0 m 1 に懸濁し、室温下 1 0 %水酸化ナトリウム水溶液 1 0 m 1 で処理する。反応混合物は 6 時間後でも懸濁状態である。ジメチルスルホキシド 5 m 1 を加え、反応混合物を室温下 1 晩撹拌する。得られた透明な反応液にクエン酸を加え酸性とした。過剰量の水(約 5 0 m 1)を加え、生じた沈澱物をろ取し、イソプロピルアルコールで洗浄し、ついでイソプロピルエーテルでさらに洗浄し、減圧乾燥して、淡黄色微粉末状の、2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-カルボキシピリミジン 1.864 gを得る。融点: $238\sim240$   $\mathbb{C}$ (分解)

## 20 実施例80

実施例79で得られた2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-カルボキシピリミジン0.500 gと、2-ピリジルメチルアミン0.1749 g、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール0.1987 g、1,2 ージクロロエタン塩酸0.3102 gおよび無水ジメチルホルムアミド5 m 1 の混合物を0  $\mathbb C$  で 1 晩撹拌し、酢酸エチルーイソプロピルエーテルでトリチュレーションして無色粉末状の2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリジルメチル)カルバモイル] ピリミジン0.5966 gを得る。融点: $143\sim144.5$   $\mathbb C$ 

#### 実施例81

実施例 7 9 で得られた 2-メチルチオー 4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-カルボキシピリミジン 0.100 g とトリエチルアミン  $82\mu$  1 のテトラヒドロフラン 2.0 m 1 溶液を室温下 2.4,6-トリクロロベンゾイルクロリド  $51\mu$  1 で処理し、ジメチルアミノピリジン約 1 m g を加え、10分間攪拌する。2-ピリジンメタノール  $31\mu$  1 を加え、反応混合物を 1 2時間撹拌する。得られた混合物に酢酸エチルおよび水を加え、有機層を分離し、炭酸水素ナトリウム、食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下乾燥する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル= $5:1\sim2:1$ )で精製し、酢酸エチルーイソプロピルエーテルで再結晶して、無色針状結晶の2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-(2-ピリジルメトキシカルボニル) ピリミジン0.5183g を得る。融点: $117.5\sim118$ 

# 15 実施例82

- (1) 2 メチルチオー4 (3 クロロー4 メトキシベンジルアミノ) 5 [N (2 ピリジルメチル)カルバモイル] ピリミジン(実施例80で得た化合物) 150.0 mgのクロロホルム5.0 m1溶液を0℃下m クロロ過安息香酸(80%) 85.6 mgで30分間処理する。ピペラジン0.263gを加え、反応混合物を室温下1晩撹拌する。反応混合物に酢酸エチルと飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機相を分離し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、ろ過し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒;酢酸エチル)で精製して、無色アモルファス状固体の2 (1 ピペラジニル) 4 (3 クロロー4 メトキシベンジルアミノ) 5 [N (2 ピリジルメチル)カルバモイル] ピリミジン128.4 mgを得る。MS(m/s):468(M+H)+
  - (2)上記(1)で得られた化合物を塩酸ーメタノールで処理して結晶性粉末を得、 これをメタノールーイソプロピルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶 固体の2-(1-ピペラジニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミ

76

ノ)  $-5-[N-(2-ピリジルメチル) カルバモイル] ピリミジン塩酸塩 8 4.2 m g を得る。融点:252~253<math>\mathbb{C}$ (分解)

# 実施例83

5 2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2 ーピリジルメトキシカルボニル)ピリミジン(実施例81で得た化合物)0.1500gをmークロロ過安息香酸(80%)78.9mgで0℃15分間処理し、ついでピペラジン0.2398gを加える。反応混合物を室温で1晩撹拌する。反応液を実施例82ー(1)と同様に処理し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;酢酸エチル単独~酢酸エチル:メタノール=1:1)で精製し、酢酸エチル:イソプロピルエーテル(1:1)で再結晶して無色粉末状の2ー(1ーピペラジニル)ー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2ーピリジルメトキシカルボニル)ピリミジン75.1mgを得る。融点:101~103℃

15

20

25

## 実施例84

(1)水素化リチウムアルミニウム4.15gのテトラヒドロフラン150m1 懸濁液に2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実施例67ー(1)で得た化合物)38.32gのテトラヒドロフラン100m1溶液を氷冷下5~10℃で1時間かけて加える。添加完了後、氷浴を除き、反応混合物を室温で1時間攪拌する。反応混合物に水4.15m1を氷冷下で加え、ついで3N水酸化ナトリウム水溶液4.15m1を加える。水4.15m1を3回混合物に加え、この混合液を室温で1時間攪拌する。混合物を硫酸マグネシウムで処理したのちろ過し、得られたケーキ状物をテトラヒドロフランで洗浄する。ろ液を減圧下濃縮し、酢酸エチルーイソプロピルエーテルでトリチュレーションする。得られた結晶をろ過し、イソプロピルエーテルで充分洗浄して淡黄色結晶性粉末の2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーヒドロキシメチルピリミジンを得る。

第1回生成;収量:25.10g、融点:162~1633℃

77

第2回生成;収量:2.32g、融点:159~160℃

さらに、先のケーキ状物をイソプロピルエーテルで再度洗浄し、ろ液を減圧下濃縮し無色結晶物を得る。得られた固体をイソプロピルエーテルに懸濁し、ろ過し、ついで沈澱物をイソプロピルエーテルとヘキサンで充分に洗浄して、4.26 gの無色結晶 2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-ヒドロキシメチルピリミジンを得る。融点: $161\sim162$  $^{\circ}$ 

(2)上記(1)で得た2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーヒドロキシメチルピリミジン25.10gのクロロホルム150m1懸濁液に二酸化マンガン粉末37.6g(原料化合物の1.5倍量)を加え、反応混合物を室温で1日激しく撹拌する。さらに二酸化マンガン粉末12.6g(原料化合物の0.5倍量)で処理し、3晩撹拌する。不溶物をセライトろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮し、残渣を酢酸エチルーイソプロピルエーテルに懸濁する。沈澱物をろ過し、イソプロピルエーテルとヘキサンで順次洗浄して無色結晶状の2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーホルミルピリミジン22.43gを得る。融点:124~125℃

## 実施例85

5

10

15

20

25

(1)ジメチルメチルホスホネート1.92gのテトラヒドロフラン10m1溶液にnーブチルリチウムの1.6Mへキサン溶液8.69m1を-78℃で10分間で加える。混合物を同温度で30分間撹拌する。実施例84-(2)で得た2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-ホルミルピリミジン1.00gのテトラヒドロフラン10m1溶液を-78℃で反応混合物にシリンジで滴下して、黄色懸濁液を得る。これを同温度で30分間攪拌する。ドライアイスーアセトン槽を除き、反応混合物をしばらく撹拌し、ついで飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に注ぐ。混合物を撹拌し、酢酸エチルで抽出する。有機層を分取し、水と食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、ついで減圧下濃縮して無色泡状物の粗2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[(1-ヒドロキシー2-ジメトキシホスホリル)エチル]ピリミジン1.33gを得る。

(2)上記で得られた粗 2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ー5-[(1-ヒドロキシー2-ジメトキシホスホリル)エチル]ピリミジン1.32g、二酸化マンガン3.96gおよびクロロホルム20m1混合物を室温下一晩激しく攪拌する。沈殿する二酸化マンガンをろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮して淡黄色泡状物を得る。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル単独~酢酸エチル:メタノール=10:1)で精製し、精製された分画を集め、減圧下濃縮して無色泡状物1.18gを得る。これを酢酸エチルーイソプロピルエーテルの混合液で結晶化して無色結晶の2-メチルチオー4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ー5-(ジメトキシホスホリルアセチル)ピリミジン1.14gを得る。融点: $104\sim105$ ℃

## 実施例86

5

10

15

20

25

(1) nーブチルリチウムの1.6Mへキサン溶液2.0m1に3ーブロモピリジン530mgのジエチルエーテル2m1溶液をドライアイスーアセトン槽で冷却下シリンジで滴下する。直ちに白色固体物が生じる。反応混合物を一78℃で10分間撹拌する。反応混合物に実施例84-(2)で得た2ーメチルチオー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーホルミルピリミジン208mgのテトラヒドロフラン2m1溶液をシリンジで加える。混合物に数秒間超音波をかける。反応液を一78℃で5分間撹拌し、ついで飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加える。混合物を酢酸エチルで抽出し、有機層を水と食塩水で順次洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥、ついで減圧下濃縮して黄色油状物を得る。

得られた粗成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル20g、溶媒;酢酸エチル単独~酢酸エチル:メタノール=20:1)で精製してわずかに黄色の泡状物の2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[(ヒドロキシ)(3-ピリジル)メチル]ピリミジン155mgを得る。MS(m/z):403(M+H)+

(2) 上記で得た2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[(ヒドロキシ)(3-ピリジル)メチル]ピリミジン149mgおよび二酸化マンガン450mgのクロロホルム3m1混合物を室温で一晩攪拌する。

不溶物をろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮してわずかに黄色の固体物  $140 \,\mathrm{mg}$  を得る。固体を酢酸エチルーイソプロピルエーテル混合溶媒に懸濁し、ろ過する。得られたケーキ状物をヘキサンで充分に洗浄して、無色結晶物の 2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-(3-ピリジルカルボニル) ピリミジン  $127 \,\mathrm{mg}$  を得る。融点: $141 \sim 142 \,\mathrm{C}$ 、 $\mathrm{MS}(\mathrm{m/z})$ :  $401 \,\mathrm{C}$ 

### 実施例87

5

10

15

2-メチルチオー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-ホルミルピリミジン(実施例84-(2)で得た化合物)2.057gのクロロホルム20 m 1 溶液をm-クロロ過安息香酸(80%)1.468gで0℃で30分間処理する。その反応混合物にL-(S)-プロリノール0.901g、ついでトリエチルアミン1.33m1を加え、0℃で1時間反応させる。その反応混合物を室温まで昇温し、酢酸エチルで希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、沈澱物をシリカプラグでろ過して除く。ろ液を減圧下濃縮して、無色アモルファス状の(S)-2-(2-ヒドロキシメチル-1-ピロリジニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-ホルミルピリミジン1.9990gを得る。MS(m/z):377(M+H)+

## 20 実施例88

実施例86と同様にして、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-ホルミル-2-メチルチオピリミジン0.5gにテトラヒドロフラン20m 1中、-78℃で1-メチルイミダゾール0.394m1のリチウム塩を反応させ、得られる4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-[(ヒドロキシ)(1-メチル-2-イミダゾリル)メチル]-2-メチルチオピリミジンを、クロロフォルム中室温下二酸化マンガンで酸化し、実施例86と同様に後処理を行い、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-(1-メチル-2-イミダゾリルカルボニル)-2-メチルチオピリミジン0.5913gを得る。融点:158~159℃

## 実施例89

5

25

実施例 8 8 で得られた化合物 1 2 4 . 0 m g を実施例 8 7 と同様にして、クロロホルム 3 . 0 m 1 中氷冷下 8 0 % m - クロロ過安息香酸 6 9 . 5 m g を加え 1 5 分間攪拌する。 L ープロリノール 6 0 . 6  $\mu$  1 およびトリエチルアミン 8 6  $\mu$  1 を加え、室温下 1 晩撹拌し、実施例 8 7 と同様に後処理を行い、(S) - 4 - (3 - クロロ - 4 - 4 - 4 + 4

10 IR(CHCl<sub>3</sub>)cm<sup>-1</sup>: 3291,1591,1527,1456,1417,14 09,1269,1063,805

 $MS(m/z): 457(M+H)^+$ 

## 実施例90

15 (1)1.6M nーブチルリチウムのヘキサン溶液19.3m1をジイソプロピルアミン3.1gのテトラヒドロフラン溶液80m1にドライアイスーアセトン浴で冷却しながら10分間で滴下し、30分間撹拌する。その混合物に2,4ージクロロピリミジン2gのテトラヒドロフラン70m1溶液を2.5時間で滴下し、1時間同温度で撹拌する。その混合物にピリジンー2ーアルデヒド2.2gのテトラヒドロフラン20m1溶液を50分間で滴下し、混合物を同温度で1時間撹拌する。

反応混合物を氷冷下10%クエン酸水溶液に注ぎ、有機層を分離し、水と食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=10:1、ヘキサン:酢酸エチル=3:2、ヘキサン:酢酸エチル=2:1)で精製し、2,4ージクロロー5ー[(ヒドロキシ)(2ーピリジル)メチル]ピリミジンの粗生成物480mgを得る。

(2)上記(1)で得られた粗生成物 104mg、トリエチルアミン71mgおよび3-クロロ-4-メトキシベンジルアミン44mgのトルエン2m1の混合物

を室温で12時間攪拌する。反応混合物を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=22:1)で精製してアモルファス状の2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー[(ヒドロキシ)(2ーピリジル)メチル]ピリミジン53mgを得る。MS(m/z):391(M+H)+

(3)上記(2)で得た2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー[(ヒドロキシ)(2ーピリジル)メチル]ピリミジン46mg、二酸化マンガン230mgおよびクロロホルム2.3m1の混合物を室温で3時間攪拌する。不溶物をろ過して除き、ろ液を減圧下濃縮して、2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2ーピリジルカルボニル)ピリミジン39mgを得る。融点:117~119℃(ジエチルエーテルで再結晶)。MS(m/z):389(M+H)+

#### 実施例91

5

10

25

2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2ーピリジルカルボニル)ピリミジン(実施例90ー(3)で得た化合物)110mg、2ーピリジンメタノール34mg、10%水素化ナトリウム12mgおよびテトラヒドロフラン3m1の混合物を室温で5分間撹拌する。反応混合物を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。有機層を食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。

得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;酢酸エチル)で精製し、エチルエーテルでトリチュレーションして、2-(2-ピリジルメトキシ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-(2-ピリジルカルボニル)ピリミジン<math>104mgを得る。融点:81~84°C。MS(m/z):462(M+H)+

# 実施例92

実施例68-(1)で得られた2-メチルスルフィニル-4-(3-クロロ-4 -メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルピリミジン全量のテトラ ヒドロフラン6m1溶液に、氷冷下2N水酸化ナトリウム1.32m1を氷冷下2分間で滴下し、反応混合物を氷冷下30分間撹拌する。さらにテトラヒドロフラン8m1とN,Nージメチルアセトアミド6m1を加え、反応混合物を氷冷下30分間攪拌する。水5m1とN,Nージメチルアセトアミド2m1を加え、反応液を氷冷下で1時間撹拌する。反応混合液を10%クエン酸水溶液で酸性とし、水で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。抽出液を集め、水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル20g、溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=5:1→クロロホルム:イソプロパノール=30:1)で分離してわずかに黄色の結晶粉末状の2ーヒドロキシー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン618mgを得る。融点:195~197℃

#### 実施例93

5

10

15

20

2ーメチルスルフィニルー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実施例68ー(1)で得た化合物)200mgのテトラヒドロフラン4ml溶液にカリウムtーブトキシド58mgを氷冷下で加え、反応混合物を氷冷下1時間撹拌する。反応混合物をクエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。抽出液を集め、水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル10g、溶媒;クロロホルム単独→クロロホルム:メタノール=20:1)で精製して下記2両分を得る。

第1画分を減圧下濃縮し、わずかに褐色の油状物の2ーメチルチオー4ー(3 ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン33mgを得る。

第2画分を減圧下濃縮し、わずかに褐色の結晶粉末の2-ヒドロキシー4 (3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルピリミジン132mgを得る。融点:195~197℃

2ーヒドロキシメチルピリジンの1Mテトラヒドロフラン溶液0.29m1と 水素化ナトリウム(60%)11mgのテトラヒドロフラン溶液1.5m1の混合 液を室温で10分間撹拌し、その混合液に2ーメチルスルフィニルー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実 施例68ー(1)で得た化合物)100mgのテトラヒドロフラン2m1溶液を加え、室温で30分間撹拌する。その反応混合液に水2m1、エタノール2m1、2N水酸化ナトリウム水溶液3m1を加え、室温で1晩撹拌する。

一方、上記反応混合液から水層を分離した後の集めた有機層を10%水酸化ナトリウム、水および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧下濃縮して無色結晶粉末状の2-ヒドロキシー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-エトキシカルボニルピリミジン17mgを得る。融点: $195\sim197\%$ 、MS(m/z):338(M+H)+

20

25

15

5

10

## 実施例95

上記実施例92で得られた2ーヒドロキシー4ー(3ークロロー4ーメトキベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン500mg、ジエチルアニリン2mlおよびホスホリルクロリド4mlの混合液を80℃で30分間、ついで100℃で5時間攪拌する。冷却後、反応液を氷ー水に注ぎ、混合物を室温で30分間攪拌する。得られた生成物を酢酸エチルで抽出し、有機層を水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル7g、溶媒;クロロホルム)で精製し、わずかに黄色の結晶粉末の2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジル

84

アミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン375mgを得る。融点:114~115°C、MS(m/z):356(M+H)+

#### 実施例96

10

15

20

25

5 2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実施例95で得た化合物)356mgと2ーヒドロキシメチルピリジン109mgの無水テトラヒドロフラン4.5m1溶液にカリウムtーブトキシド112mgを氷冷下で加え、30分間撹拌する。

反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで2回抽出する。抽出液を集め、水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル10g、溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=5:1→2:1)で精製し、減圧濃縮して無色カラメル状物の2ー(2ーピリジルメトキシ)ー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実施例67ー(3)で得た化合物)338mgを得る。これは室温で1晩静置することにより結晶化する。融点:90~92℃

#### 実施例97

2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン(実施例95で得た化合物)285mg、5,6,7,8ーテトラヒドロイミダゾ[1,2ーa]ピラジン197mg、トリエチルアミン0.22mlおよびクロロホルム3mlの混合物を室温で2.5時間撹拌し、ついで60℃で2.5時間撹拌する。反応混合物を酢酸エチルで希釈し、水洗する。水層を酢酸エチルで抽出し、有機層を水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル10g、クロロホルム:メタノール=50:1)で精製し、減圧下濃縮する。イソプロピルエーテルでトリチュレーションして無色結晶粉末状の2ー(5,6,7,8ーテトラヒドロイミダゾ[1,2ーa]ピラジンー7ーイル)ー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルピリミジン290mgを得る。融点:179~182℃、MS(m/2):443(M+H)+

# 実施例98

5

10

実施例 9 7 で得た 2-(5,6,7,8-) テトラヒドロイミダゾ [1,2-a] ピラジン-7- イル)-4-(3- クロロ-4- メトキシベンジルアミノ)-5- エトキシカルボニルピリミジン 2 9 0 mg と 2 N 水酸化ナトリウム 1.64 m 1 のジメチルスルホキシドー水 (5m1-1m1) 中懸濁液を室温で 1 時間撹拌する。テトラヒドロフラン 5m1 を添加し、混合物を室温で 1 3 時間で撹拌する。テトラヒドロフランを減圧下留去し、得られた溶液を水で希釈し、10% クエン酸水溶液で中和する。生じた沈殿物を分取し、水、メタノール、およびイソプロピルエーテルで洗浄して無色結晶粉末の 2-(5,6,7,8-) テトラヒドロイミダゾ [1,2-a] ピラジン-7- イル)-4-(3- クロロ-4- メトキシベンジルアミノ)- 5- カルボキシピリミジン 187mg を得る。融点: $223\sim226$   $\mathbb{C}$  (分解)、 $\mathbb{MS}$  (m/z): 413 (M-H)

# 15 実施例99~273

対応する出発物質より同様にして、下記第5表記載の化合物を得る。

第5表(その1)

実施例 番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等
9 9	○ N-	C1	OMe ——OMe OMe	M. p. 123-124℃
100	H Z Z	C1	OMe ———OMe OMe	M. p. 159-162℃
101		C1	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 181. 5−183°C

86

102	N N-	CN	OMe OMe	M. p. 226-228°C
103	O=\_N-	C1	OMe ————OMe OMe	M.p. 158-160℃
104		C1	,N~_OH	M. p. 158-160℃
105		C1	MeO OMe OMe	泡状物 MS(m/z):511(M+H)+

第5表(その2)

<del></del>	<u> </u>					
実施例番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等		
106	N-N-	C1	`N~~^OH	アモルファス状物 MS (m/z):469 (M+H) <sup>+</sup>		
107	○ CN-	C1	-0-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	M. p. 122−125°C		
108	N O N	C1	-0-N-N=	アモルファス状物 MS (m/z):562 (M+H)+		
109	CN O	C1	HN=\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	M. p. 174−175°C		
110	$N \longrightarrow N$	C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	M. p. 129-133℃		
111	N-N-	CN	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 200-203℃		
112	N-	C1	OMe ——OMe OMe	M.p. 142-143℃		
113	MeO	C1	OMe OMe	M. p. 122−124°C		
114	⟨N OH	C1	H O OMe	カラメル状物 MS (m/z):542 (M+H)+		
115	HO N	C1	OMe ——OMe OMe	アモルファス状物 MS (m/z):573 (M+H)+		
116	€N O	C1	-о-{>-он	アモルファス状物 MS (m/z):499 (M+H)+		

第5表(その3)

<u>第5表(その3)</u>					
実施例 番号	R¹	R <sup>0</sup>	R <sup>3</sup>	物理恒数等	
117	₩ O	C1	HNOH	M. p. 139-140℃	
118	CN O	C1	OMe	M. p. 99-102℃	
119	HO-W-N-	C1	OMe OMe	アモルファス状物 MS (m/z):573 (M+H) *	
120	CN O	C1	H~N—OH	アモルファス状物 MS (m/z):527 (M+H)+	
121	€N O	C1	NCO₂Et	アモルファス状物 MS (m/z):555 (M+H)+	
122	√N, OH	C1	NMe <sub>2</sub>	M. p. 92−94°C	
123	<b>N</b> N	CN	MeO OMe OMe	M. p. 107-108°C	
124	OH	CN	OMe ——OMe OMe	M. p. 171°C	
125		C1	OMe OMe	M. p. 130−132°C	
126	MeO	C1	OMe OMe	M. p. 122−125°C	
127	N O	C1	HN-\_NSO <sub>2</sub> Me	M. p. 202-203°C	
128	©N−	C1	OMe ——OMe OMe	アモルファス状物 MS (m/z):510 (M+H)+	
129	©N N	C1	OMe HN-OMe OMe	M. p. 140−141°C	

89

第5表(その4)

		717 0 3	衣(てい4)	
実施例 番号	R¹	Rº	R³	物理恒数等
130	CNO	C1	0 N	M. p. 118-119℃
131	CNO	C1	N N-O	アモルファス状物 MS (m/z):481 (M+H)+
132	OH	C1		M. p. 150-152°C
133*	CN O	C1	HN-\_NBoc	アモルファス状物 MS (m/z):583 (M+H)+
134		C1	`o^^^OMe	M. p. 74−75°C
135	N N-	C1	,и~~он	アモルファス状物 MS(m/z):472(M+H)+
136		C1		M. p. 160-161°C
137		C1	HZ,	M. p. 133-135°C
138		C1	, N, C, N	MsOH塩 M.p.98- 103℃ (分解)
139		C1	H N MeO	M. p. 123-124℃
140	CN O	C1	NSO <sub>2</sub> Me	アモルファス状物 MS (m/z):590 (M+H) +
141	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	C1	, N—CN	M. p. 173℃
142	CN O	C1	~o~\o-\N=\	M. p. 104-109℃

\*:Boc=tーブトキシカルボニル基

第5表(その5)

r					
実施例 番号	R 1	R°	R³	物理恒数等	
143	€N O	C1	HN-(N-COH	アモルファス状物 MS (m/z):541 (M+H)+	
144	₩ O	C1	HN N OMe	M. p. 131-134°C	
145	₩ O	C1		カラメル状物 MS (m/z):565 (M+H)+	
146	CN O	CN	OMe ——OMe OMe	M.p. 158-161℃	
147	N O	C1	O-\_N-\_CN	М. р. 109-111°С	
148	N O O	C1	HZ NH OMe	M. p. 150-151℃	
149	OH	C1		M. p. 164-165°C	
150	N O O	C1	HN N OMe OMe	M. p. 129-130℃	
151	ON O	C1	N O O O O O O	アモルファス状物 MS (m/z):543 (M+H)+	
152	N O	C1	ONN	М. р. 137-139°С	
153		C1	H	アモルファス状物 MS (m/z):527 (M+H)+	
154	N O	C1	~~N_0	M. p. 77-79°C	
155	N O	C1	`N Me	M. p. 166−167°C	

第5表(その6)

T		সুসুত	表(その6)	
実施例 番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等
156	HN	C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	M. p. 129-132℃
157	000	C1	Na vion	アモルファス状物 MS (m/z):497 (M+H) +
158	CN O	C1	Me N N	M. p. 81-84°C
159	CN O	C1	00/	油状物 MS (m/z):515 (M+H)+
160	N O	C1	0-N=	M. p. 102-103℃
161	CN O	C1	`N~\O	アモルファス状物 MS (m/z):513 (M+H <sup>+</sup> )
162	S'	C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	アモルファス状物 MS (m/z):453 (M+H <sup>+</sup> )
163	N O	C1	N Z	M. p. 219−221°C
164	CN O	C1	HN-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-	M. p. 166-167℃
165		C1	H	M. p. 192-194℃
166	OH	C1	-\(\bigcirc_N\)	アモルファス状物 MS (m/z):455 (M+H)+
167	N- OH	CN	OMe ——OMe OMe	М. р. 163-164°С

第5表(その7)

第5表(その7)					
実施例 番号	R¹	Rº	R ³	物理恒数等	
168	OH	C1	HOH	アモルファス状物 MS (m/z):450 (M+H)+	
169	₩ O	C1	N O OMe	M. p. 60−65°C	
170	N O	C1	~ <sub>O</sub> ∕~_OMe	M. p. 103. 5-104°C	
171	N N	C1	−0−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 166−169. 5°C	
172	₩ O	C1	NH N	アモルファス状物 MS (m/z):549 (M+H)+	
173	CN O	F	OMe OMe	M. p. 118-121℃	
174	CN O	C1	EtN-N N H	アモルファス状物 MS (m/z):494 (M+H)+	
175	N O	C1	ĬŽ O	M. p. 116-117℃	
176	N O N	C1	H N	M. p. 210-212℃	
177		C1	HN N	M. p. 184-184. 5℃	
178	N O N	C1	N H N Me	アモルファス状物 MS(m/z):513(M+H)+	
179		C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	M. p. 132-134°C	

第5表(その8)

実施例 番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等	
180	€N O	C1	N N NH	アモルファス状物 MS (m/z):526 (M+H)+	
181	CN O	C1	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	アモルファス状物 MS (m/z):568 (M+H)+	
182	CN O	C1	H N C C H <sub>2</sub>	M. p. 166-168°C	
183	₩ O	C1	H Me	アモルファス状物 MS (m/z):497 (M+H)+	
184		C1	O N Me	アモルファス状物 MS(m/z):514(M+H)+	
185	$\langle \rangle$	C1	H \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	М. р. 124-125°С	
186	₩ O	C1	N NMe	M. p. 96 - 98℃	
187	₩ O	C1	HZ,	M. p. 133-136℃	
188	OH	C1	~N=>	アモルファス状物 MS (m/z):454 (M+H)+	
189	MeO	CN	MeO OMe OMe	M. p. 82-85℃	
190	©N O	C1	_N~~_OH	M. p. 155-156℃	
191	N N	C1	_И∕∕∕ОН	アモルファス状物 MS (m/z):473 (M+H)+	

第5表(その9)

実施例番号	R¹	R º	R ³	物理恒数等
192	HN N N	C1	$-$ О $-$ СН $_2$ СН $_3$	M. p. 220−223°C
193	CN O	C1	H O N CN	アモルファス状物 MS (m/z):538 (M+H)+
194	©N O	C1	OH OH	M. p. 146-147°C
195	CN O	NO <sub>2</sub>	,N►C>··OH	アモルファス状物 MS (m/z):509 (M+H)+
196	_ N O	C1	OMe HN	M. p. 124-126°C
197		C1	H N OMe	М. р. 158-159°С
198	HN N	C1	$-$ О $-$ СН $_2$ СН $_3$	M. p. 280-282°C
199	HO Min Z	CN	OMe OMe OMe	M. p. 176-177℃
200	N O O	C1	HN-N_O	М. р. 174-175°С
201	HO OH	C1	OMe OMe OMe	M. p. 144-147°C
202	N O	C1	─o─\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	M. p. 110-112°C

第5表(その10)

第5表( <del>での10)</del>				
実施例 番号	R 1	R <sup>0</sup>	R³	物理恒数等
203	€N°0	C1	HN-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	アモルファス状物 MS (m/z):554 (M+H) <sup>+</sup>
204	MeN N	C1	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 217−220°C
205	HO N	C1	ĤN►✓───HOIII	アモルファス状物 MS (m/z):504 (M+H)+
206	HN N	C1	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 123-124. 5℃
207	CN OH	CN	MeO OMe ————OMe	M. p. 130-132℃
208	HN O N	C1	−0−СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	М. р. 139−142°С
209	HN	C1	−O−CH₂CH₃	M. p. 236-239℃
210	CN O	C1	`N~N\	アモルファス状物 MS (m/z):497 (M+H)+
211	HO N	C1	OMe OMe OMe	粉末(HC1) MS(m/z):533(M+H)+
212	N O	CN	OMe	M. p. 175-176℃
213	MeO-	CH <sub>2</sub> OH	OMe	M. p. 158−161°C

第5表(その11)

<u> </u>		乗りる	き(その11)	
実施例 番号	R 1	R°	R³	物理恒数等
214	HO H	C1	OMe OMe OMe	粉末(HC1) MS(m/z):533(M+H) <sup>+</sup>
215	N N	C1	_ион	アモルファス状物 MS (m/z):489 (M+H)+
216	©N N ∕OH	C1	ĤN►◯IOH	アモルファス状物 MS (m/z):541 (M+H)+
217		C1	−0−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 118−220°C
218	₩ O	NHCHO	OMe —OMe OMe	M. p. 171-173℃
219	OH LX	C1	, N N	アモルファス状物 MS (m/z):519 (M+H)+
220	HON_	C1	, N, N	粉末(HC1) MS(m/z):487(M+H)*
221	€N O	C1	O II R-OMe OMe	油状物 MS (m/z):507 (M+H) +
222	HO N N-	C1	н̀и►∕∕іон	アモルファス状物 MS (m/z):535 (M+H) *
223	MeN_N-	C1	,o_N	M. p. 146-147°C
224	H <sub>2</sub> NOC	C1	, N , N	アモルファス状物 MS (m/z):496 (M+H)+

第5表(その12)

	<del></del>	/14 - //	(C 4) I D)	
実施例番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等
225	HO Me	C1	, N N	M. p. 217-219℃
226	MeN_N-	C1	HN-()-OMe	M. p. 162-163°C
227	N O ✓	C1	Н ОН	M. p. 153−155°C
228	N O	C1	-NMe <sub>2</sub>	М. р. 129-130°С
229	HO—N—	CN	OMe OMe OMe	M. p. 186-188°C
230	€N O	C1	\ HN-Me	M. p. 164-165°C
231	OMe	C1	OMe ———OMe OMe	M. p. 114−119°C
232	OH	C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	アモルファス状物 MS (m/z):498 (M+H)+
233	CN O	C1	N—OH	M. p. 175-176°C
234	CN O	CH <sub>2</sub> O-Ac	OMe ———OMe OMe	アモルファス状物 MS(m/z):589(M+H)+
235	AcO N N-	C1	ĤΝ►◯···□OΗ	アモルファス状物 MS (m/z):575 (M+H) *
236	N O	C1	NMe <sub>2</sub>	M. p. 84-86℃

第5表(その13)

	第5表(その13)					
実施例 番号	R 1	Rº	R <sup>3</sup>	物理恒数等		
237	EtO-	CN	OMe OMe OMe	M. p. 165℃		
238	Me N	C1	, N N	M. p. 132-134°C		
239		C1	, N N	M. p. 195−197°C		
240	MeO H N O EtO <sub>2</sub> C	C1	-О-СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	M. p. 105−108°C		
241	MeO N	C1	, H N	粉末(HC1) MS(m/z):575(M+H)+		
242	MeN_N-	C1	ĤN►◯∵⊞OH	M. p. 158-159℃		
243	N O	C1	,N,\_oH	M. p. 162-163°C		
244	HO ON-	CN	MeO OMe ———OMe	M. p. 104-108°C		
245	N N	C1	-МОН	M. p. 113-117℃		
246	HON-	CN	OMe ———OMe OMe	M. p. 165-167℃		
247	HON_	CN	MeO OMe ——OMe	M.p. 108-110℃		
248	N	C1	ÀN-⟨_NH	M. p. 119-121℃		
249	OHCN N-	C1	ĤN►◯···IIOH	アモルファス状物		

第5表(その14)

<u> 第5表(その14)</u>					
実施例 番号	R 1	Rº	R³	物理恒数等	
250	OH	C1	ĤN►◯····IOH	M. p. 115−120°C	
251	H N Me	C1	ĤN►◯····IOH	アモルファス状物 MS (m/z):492 (M+H)+	
252	N O	C1	ĤN-{N-Et	M. p. 124-126°C	
253	N N	C1	N OH	アモルファス状物 MS (m/z):472 (M+H)+	
254	N O-	C1	HN►€	M. p. 135-137°C	
255	Ms-N_N-	C1	ĤN►◯···IIOH	M. p. 158-161°C	
256	H N O	C1	ĤN►◯···IIOCHO	アモルファス状物 MS (m/z):520 (M+H)+	
257	₩ O	C1	H CCONH <sub>2</sub>	M. p. 187-188℃	
258	Me-N N	C1	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 136. 5−137°C	
259	HO\\N\	C1	ĤΝ <b>►</b> √∵ΠΟΗ	M. p. 149-151℃	
260	MeO~^o	C1	Holmin	M. p. 170−172℃	
261	HN_N-	C1	OMe ——OMe OMe	粉末(HC1) MS(m/z):542(M+H)+	
262	OH	C1	ĤN►◯···IOH	アモルファス状物 MS (m/z):527 (M+H) <sup>+</sup>	

第5表(その15)

		717 0 32	(((0)10)	
実施例番号	R <sup>1</sup>	Rº	R³	物理恒数等
263		CN	MeO OMe OMe	M. p. 164-166℃
264		SOMe	OMe ———OMe OMe	アモルファス状物 MS (m/z):579 (M+H) †
265	MeN \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	C1	H OMe N OMe	アモルファス状物 MS (m/z):541 (M+H)+
266	Me <sub>2</sub> N-	C1	HOIII	M. p. 87-89℃
267	Me <sub>2</sub> N-	C1	ZH Z	М. р. 162-163°С
268	NO N	NO <sub>2</sub>	, NOH	М. р. 173-176°С
269	(N) O	C1	N Me	アモルファス状物 MS (m/z):505 (M+H)+
270	MeN N	C1	−O−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. 165-167℃
271	HOUNDO	C1	ĤN►◯···IIOH	油状物 MS(m/z):528(M+H)+
272	MeN_N-	C1	`o∕~√OMe	M. p. 112. 5−113°C
273	MeO-	CN	OMe OMe OMe	M. p. 174−175°C

# 実施例274~286

対応する出発物質より同様にして、下記第6表記載の化合物を得る。

第6表(その1)

		7020001	
実施例番号	R <sup>12</sup>	R <sup>3</sup>	物理恒数等
274	OMe	−OE t	M. p. 92. 5-93. 5℃
275	OMe	, N H N	粉末状 MS(m/z):480(M+H)+
276	OMe CI	, N H N	粉末状 MS(m/z):470(M+H)+
277	N N	OMe -NH Cl	粉末状 MS(m/z):484(M+H) <sup>+</sup>
278	~Q;	, N H N	粉末状 MS(m/z):460(M+H) <sup>+</sup>
279	CI	, N H N	粉末状 MS(m/z):454(M+H) <sup>+</sup>
280	CI	,N, N,	アモルファス状物 MS (m/z):512 (M+H) <sup>+</sup>

第6表(その2)

		70 0 20 0 0 7	
実施例番号	R 1 2	R³	物理恒数等
281	N=>-Me N Me	H X X	粉末状 MS(m/z):436(M+H)+
282	OMe NH <sub>2</sub>	H X	粉末状 MS (m/z):465(M+H) <sup>+</sup>
283	→OH NH <sub>2</sub>	H X X	粉末状 MS(m/z):451(M+H) <sup>+</sup>
284	<b>⟨</b> ⟨ <b>&gt;</b> ⟩	, N H N	粉末状 MS(m/z):462(M+H) <sup>+</sup>
285	NH O	, N H N	粉末状 MS(m/z):475(M+H)+
286	N N	,N N	粉末状 MS(m/z):460(M+H) <sup>+</sup>

# 実施例287

5

10

(1) 98%ギ酸1.44m1を無水酢酸2.86m1に氷冷下滴下し、反応混合物を60℃で1時間撹拌する。氷冷後、反応液をテトラヒドロフラン15m1で希釈し、3-クロロ-4-メトキシベンジルアミン2.00gのテトラヒドロフラン16m1溶液を氷冷下加える。反応混合物を室温で1時間撹拌する。

テトラヒドロフランを 3.5 ℃で減圧留去し、残渣を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、酢酸エチルで 2 回抽出する。集めた有機層を水、飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 3.0 g、溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=1:1)で分離し、減圧濃縮して無色の結晶性粉末 2.0.5 gを得る。融点: $8.2\sim8.5$  ℃、MS(m/z):2.0.0 (M+H)+

WO 01/83460

5

10

15

20

25

- (2) 上記(1)で得られた化合物2.02gのテトラヒドロフラン38m1溶液に、5分間かけて水素化ホウ素ジメチルスルフィド(BH3・Me2S)の10M溶液4.55m1を氷冷下滴下する。氷浴上で30分間撹拌後、反応混合物を2時間還流する。氷冷後、メタノール10m1を反応液に滴下し、反応液を室温下30分間撹拌する。4.9 N塩酸ーメタノール溶液20m1を加え、30分間還流する。溶媒を減圧留去し、残渣を水で希釈する。混合物をイソプロピルエーテルー酢酸エチル(1:1)混合溶媒で洗浄し、有機層を10%塩酸で抽出する。集めた水層を、イソプロピルエーテルー酢酸エチル(2:1)混合溶媒で洗浄し、10%水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、酢酸エチルで2回抽出する。集めた有機層を10%水酸化ナトリウム水溶液、水、および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮して淡褐色油状物のNーメチルー(3-クロロー4ーメトキシ)ベンジルアミン1.62gを得る。MS(m/z):186(M+H)+

第 1 分画を減圧濃縮後ジイソプロピルエーテルとヘキサンの混合溶媒で結晶化して無色結晶性粉末の4-クロロ-5-(3, 4, 5-トリメトキシフェニルカルボニル)-2-[N-メチルーN-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノ]ピリミジン $30\,\mathrm{mg}$ を得る。融点: $103\sim104\,\mathrm{C}$ 、MS(m/z): $492\,\mathrm{(M+H)^+}$ 

第 2 分画を減圧濃縮して無色泡状の 2- クロロー 5- (3, 4, 5- トリメトキシフェニルカルボニル) - 4 - [N- メチル- N- (3 - クロロー 4- メトキシベンジル) アミノ] ピリミジン 1 0 9 m g を得る。M S (m/z): 4 9 2 (M+ H) + (4) 上記(3) で得た 2- クロロー 5- (3, 4, 5- トリメトキシフェニルカル

5

ボニル)  $-4-[N-メチル-N-(3-\rho pp-4-メトキシベンジル) アミノ]$ ピリミジンを実施例 1-(4) と同様に処理して、無色結晶性粉末の 2-(2-ピリジルメトキシ) -5-(3,4,5-トリメトキシフェニルカルボニル) -4-[N-メチル-N-(3-クpp-4-メトキシベンジル) アミノ] ピリミジン <math>74mgを得る。融点: $154\sim157$  C、MS(m/z):565(M+H)+

## 実施例288~290

対応する出発物質を実施例287と同様に処理して、下記第7表記載の化合物 を得る。

第7表

			カーム ニーニーニー
	施例 <sup>昏号</sup>	R¹	物理恒数等
288 CN OH		OH	粉末(HC1) MS(m/z):557(M+H) <sup>+</sup>
2	2 8 9 MeN N-		粉末(HC1) MS(m/z):556(M+H) <sup>+</sup>
2	2 9 0 HO N-		粉末(HC1) MS(m/z):561(M+H)+

# 10 実施例291

対応する出発物質より同様にして、次の化合物を得る。

105

融点:169-171℃

106

# 実施例292~296

対応する出発物質より同様にして、下記第8表記載の化合物を得る。

第8表

			>14 - >4	
実施例番号	R <sup>1</sup>	R º	R³	物理恒数等
292		C1	N-\_NCHO	M. p. 181−183℃
293	No N	C1	`_O^_OOMe	油状物 MS(m/z):503(M+H) <sup>+</sup>
294	CN O	C1	H O OMe	M. p. 143-145℃
295	N O	C1	NMe	M. p. 111−113℃
296	OH	CN	— 0Et	アモルファス状物 MS(m/z):412(M+H)+

# 実施例297

5

10

(1)ジイソプロピルアミンO.78gのテトラヒドロフラン40m1溶液に1.6M nーブチルリチウムのヘキサン溶液4.82m1をドライアイスーアセトン浴で冷却しながら3分間で滴下する。混合物を同浴上で30分間撹拌する。2,6ージクロロピラジンO.50gのテトラヒドロフラン5m1溶液を同温度で15分間で滴下し、混合物を1時間撹拌する。反応混合物をドライアイス中に注ぎ、室温で1時間撹拌する。反応混合物を10%塩酸水溶液で希釈してpH値を約2とし、酢酸エチルで抽出する。集めた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で抽出し、水抽出液を酢酸エチルで洗浄し、10%塩酸で酸性とし、酢酸エチルで抽出する。集めた有機層を水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾

燥、減圧下濃縮する。残渣をクロロホルムーへキサン(1:1)でトリチュレーションして、わずかに褐色の結晶性粉末状の2—カルボキシー3,5-ジクロロピラジン234mgを得る。融点:139~141 $^{\circ}$  $^$ 

- (2) 上記(1)で得た2-カルボキシー3,5-ジクロロピラジン226mg、 炭酸水素ナトリウム118mg、沃化メチル0.5mlおよびジメチルホルムア ミド1.8mlの混合物を室温で14時間撹拌する。混合物を10%クエン酸水 溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。集めた有機層を水と飽和食塩水で洗浄し、 無水硫酸ナトリウム上で乾燥し、減圧下濃縮して、淡褐色結晶性粉末状の2-メ トキシカルボニルー3,5-ジクロロピラジン245mgを得る。融点:60~ 63℃、MS(m/z):206(M<sup>+</sup>)
  - (3) 上記(2)で得た 2-メトキシカルボニルー3, 5-ジクロロピラジン23 4 mg、3-クロロー4-メトキシベンジルアミン204 mg、トリエチルアミン0.17 m1 および無水トルエン3 m1 の混合物を室温で7時間攪拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。抽出液を水と飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウム上で乾燥、ついで減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル5g、溶媒; ヘキサン: クロロホルム=1:1)で精製・分離し、所望の分画を減圧下濃縮して淡黄色結晶粉末状の2-メトキシカルボニルー3-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-クロロピラジン102 mgを得る。融点: $149\sim151$  C、MS (m/z): 342 (M+H)+

#### 実施例298

5

10

15

20

25

実施例297-(3)で得られた2-メトキシカルボニル-3-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-クロロピラジン71mgと2-ヒドロキシメチルピリジン25mgのテトラヒドロフラン3m1溶液に、カリウムtーブトキシド26mgを氷冷下で加える。混合物を同温度で30分間攪拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。抽出液を水と飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥、ついで減圧下濃縮する。残渣

108

をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル5g、溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=3:1)で精製・分離し、イソプロピルエーテルで結晶化して、淡黄色結晶粉末状の2-メトキシカルボニル-3-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-(2-ピリジルメトキシ)ピラジン25 mg を得る。融点: $132\sim133$ ℃、MS(m/z):415(M+H)+

# 実施例 2 9 9

5

10

15

2ーメトキシカルボニルー3ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ークロロピラジン(実施例297ー(3)で得た化合物)150mg、2ーヒドロキシメチルピロリジン88.6mg、トリエチルアミン0.12mlのテトラヒドロフラン5ml混合物を室温で4時間撹拌し、ついで50℃で2時間加熱する。ついで2ーヒドロキシメチルピロリジン44.3mgを加え、混合物を50℃で1時間攪拌する。冷却後、水を混合物に加え、酢酸エチルで抽出する。抽出液を水、食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。得られた黄色油状物をシリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:ヘキサン=1:1)で精製して、淡黄色粉末状の(S)ー2ーメトキシカルボニルー3ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2ーヒドロキシメチルー1ーピロリジニル)ピラジン123mgを得る。MS(m/z):407(M+H)+

# 実施例300

対応する出発物質より同様にして、下記第9表記載の化合物を得る。

第9表

実施例番号	R 1	R <sup>3</sup>	物理恒数等
300	N N	-ОМе	アモルファス状物 MS (m/z):429 (M+H) <sup>+</sup>

#### 5 実施例301

10

15

- (1) 5-ベンジルオキシ-2-(3,4,5-トリメトキシベンゾイル) 安息香酸 50 mg、14.8 Mアンモニア水50  $\mu$  1、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド・塩酸塩 68 mg および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール15.9 mg の混合物を、氷冷下、N,Nージメチルホルムアミド2 m1 に溶解し、室温下で終夜撹拌する。反応混合物に水を加え、酢酸エチルで抽出し、抽出層を水洗し、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=1:1)により精製し、放置して結晶化した後、ジイソプロピルエーテルー酢酸エチル混合溶液でトリチュレーションして、6-ベンジルオキシー3-ヒドロキシー3-(3,4,5-トリメトキシフェニル)-2,3-ジヒドロイソインドール-1-オン46.7 mgを得る。融点: $187\sim189$ ℃
- (2) 上記(1)のようにして得られる化合物 1.065 g をジオキサン 20 m l に懸濁させ、室温で 2 M 水酸化ナトリウム水溶液 10.11 m l を加える。これに、9% 次 亜 臭素酸ナトリウム (NaOBr) 水溶液 12.4 m l を、室温で加えて、終夜撹拌する。反応混合物に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エ

チルで抽出し、抽出層を洗浄し、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒; ヘキサン: 酢酸エチル=1:1)により精製後、ジイソプロピルエーテルー酢酸エチル混合溶液で結晶化し、5 ーベンジルオキシー 2 ー (3,4,5 ートリメトキシベンゾイル)アニリン 0.662 g を得る。融点:79 ~80 ℃

- (3) 上記(2)のようにして得られる化合物 1 gのメタノール 3 0 m 1 溶液に、パラジウム炭素 1 0 0 m g を加え、水素雰囲気下(1 気圧)、室温で 3 時間撹拌する。触媒をろ去した後、ろ液を濃縮して、アモルファス状の 5 ーヒドロキシー 2 ー(3, 4, 5 ートリメトキシベンゾイル)アニリン 8 4 7 m g を得る。
- (4) 上記(3)で得られた化合物300mgおよび2-ピコリルクロライド・ 一塩酸塩78mgのN,N-ジメチルホルムアミド5ml溶液に、氷冷下、6 0%水素化ナトリウム103mgを加えて、室温で1時間撹拌する。反応混合物 を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、抽出層を水洗し、乾燥後、溶媒を留去する。 残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=8 0:1)により精製し、アモルファス状の5-(2-ピリジルメトキシ)-2-(3,4,5-トリメトキシベンゾイル)アニリン238mgを得る。
  - (5) 上記(4)で得られた化合物  $100 \, \mathrm{mg}$ 、 $3- \rho \, \mathrm{npq} 4- \lambda \, \mathrm{h}$ キシベンジルクロリド  $53 \, \mathrm{mg}$ 、 $60 \, \%$ 水素化ナトリウム、およびテトラヒドロフラン  $4 \, \mathrm{m} \, 1$  の混合物を  $24 \, \mathrm{thell}$  加熱還流する。反応混合物を冷却し水に注いだ後、酢酸エチルにて抽出する。抽出層を食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒:  $\rho \, \mathrm{npq}$  かん: 酢酸エチル= 20:1)にて精製後、メタノールにてトリチュレーションし、黄色結晶の  $1-(2- \mathrm{leg} \, \mathrm$

# 実施例302

5

20

25

(1) 4ークロロー2ーニトロ安息香酸メチルエステル100mg、プロリノール235mgおよび1ーメチルー2ーピロリジノン3mlの混合物を100℃

111

で3時間攪拌する。室温まで冷却後、混合物に酢酸エチルと水を加え、有機層を水(2回)および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去後、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(2枚、溶媒; ヘキサン:酢酸エチル=1:1)で精製して、黄色油状物の4-(2-11)でキシメチル1-110リジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-110円以ジニル1-111円 1-111円 1-111円

5

10

15

20

- (3) 上記(1)または(2)で得た化合物 260 mg、10%パラジウムー炭素 25 mg およびエタノール10 m1の混合物を水素常圧下室温で7時間水素添加 する。触媒をろ過して除き、ろ液を減圧濃縮する。得られた残渣をカラムクロマトグラフィー(NHーシリカゲル25g、溶媒; ヘキサン: 酢酸エチル=1:1 一 mで酸エチル)で精製して、淡黄色結晶の4ー(2ーヒドロキシメチルー1ーピロリジニル)ー2ーアミノ安息香酸メチルエステル185 mgを得る。融点:11 3~115  $^{\circ}$  C、MS (m/z): 251 (M+H)+
- (4) 上記(3)で得た化合物50mg、3-クロロー4ーメトキシベンズアルデヒド61mg、酢酸21mgおよび1,2-ジクロロエタン2mlの混合物に室温でトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム113mgを加える。混合物を室温で1時間撹拌する。酢酸エチルと飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を混合物に加え、有機層を水および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去後、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(2シート、溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=1:1)で精製して、赤色アモルファス状物

を得る。これをさらに分取薄層クロマトグラフィー(2シート、溶媒;クロロホルム:メタノール=20:1)で精製して赤色粉末の4-(2-E)にはまシメチルー1ーピロリジニル)-2-(3-2)のは、-2に

- (5) 上記(4)の方法で得られた化合物 4 5 9 m g、1 0 %水酸化ナトリウム 水溶液 2 m 1 およびジメチルスルホキシド 4 m 1 を室温下 4 日間撹拌する。酢酸 エチルと水を加え、1 0 %塩酸を加えて中和する。有機層を水(3回)と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 4 0 g、溶媒;クロロホルム:メタノール=1 0 0 : 3、ついでシリカゲル 4 0 g、溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=1 : 1)で精製し、所望の分画をジエチルエーテルでトリチュレーションして、4 ー(2ーヒドロキシメチルー1ーピロリジニル)ー2ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)安息香酸 2 5 5 m g を得る。融点:1 3 2~1 3 4  $^{\circ}$  (分解)、MS (m/z):3 9 1 (M+H) +
- (6) 上記(5)で得た化合物80mg、1ーエチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩59mg、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール42mg、2ーアミノメチルピリミジン34mgおよびジメチルホルムアミド3m1を室温で1日間撹拌する。2ーアミノメチルピリミジン68mgをさらに加え、混合物を室温で3日間撹拌する。酢酸エチルおよび飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を水(5回)および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。ろ過して硫酸ナトリウムを除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(2シート、溶媒;酢酸エチル)で精製して、淡黄色結晶を得、これを酢酸エチルとジエチルエーテルの混合溶媒でトリチュレーションして4ー(2ーヒドロキシメチルー1ーピロリジニル)ー2ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ーNー(2ーピリミジニルメチル)ベンズアミド37mgを得る。融点:102~107℃、MS(m/z):482(M+H)+

# 実施例303

5

10

15

20

25

対応する出発物質を実施例302と同様に処理して、下記第10表記載の化合

物を得る。

第10表

実施例番号	R <sup>3</sup>	物理恒数等
3 0 3	-N	アモルファス状物 MS (m/z):503 (M+H <sup>+</sup> )

# 実施例304

5

10

15

- (1) 4,6 ジヒドロキシニコチン酸エチルエステル7.80 g およびホスホリルクロリド48 m 1 の混合物を100℃で8時間撹拌する。過剰のホスホリルクロリドを減圧除去し、残渣を氷水に注ぐ。混合物を炭酸ナトリウムで塩基性とし、酢酸エチルで抽出し、水と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。ろ過して硫酸ナトリウムを除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル100g、溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=10:1)で精製して、無色結晶の4,6 ジクロロニコチン酸エチルエステル8.50gを得る。融点:32~32.5℃、MS(m/z):220(M+H)+
- (2) 上記(1)で得られた化合物 1.02g、3ークロロー4ーメトキシベンジルアミン1.02g、トリエチルアミン823mgおよびアセトニトリル20m 1の混合物を室温で1.5日間攪拌し、3時間還流する。溶媒を留去後、残渣を酢酸エチルー炭酸水素ナトリウム水溶液の混合溶媒で希釈し、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除去後、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル25g、溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=4:1)で精製し、冷ジエチルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶の2ークロロー4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ニコチン酸エチルエステル1.17gを得る。融点:115.5~117.5℃、MS(m/z):355(M+H)+

10

15

20

25

- (3) 上記(2)で得られた化合物  $500 \,\mathrm{mg}$ 、10% 水酸化ナトリウム水溶液  $5 \,\mathrm{m}\,1$  およびジメチルスルホキシド  $20 \,\mathrm{m}\,1$  の混合物を室温で  $15 \,\mathrm{fh}\,$  間撹拌する。混合物を $0\,\mathrm{CF}\,1\,0\%$  塩酸水溶液で酸性( $p\,\mathrm{H}\sim5$ )とし、水を滴下する。混合物を室温で  $1\,\mathrm{fh}\,$  間撹拌後、沈殿物をろ取し、水洗し、減圧濃縮して、2-0 ロロー 4-(3-0) ロロー 4-3 トキシベンジルアミノ) ニコチン酸  $44\,\mathrm{1mg}\,$  を得る。融点: $228\,\mathrm{cm}\,230\,\mathrm{C}$ 、 $M\,\mathrm{S}\,(\mathrm{m/z})$ : $325\,\mathrm{(M-H)}^-$
- (4) 上記(3)で得た化合物 100mg、1-xチルー 3-(3-i)メチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩 88mg、1-Eドロキシベンゾトリアゾール 62mg、2-アミノメチルピリミジン <math>50mg およびジメチルホルムアミド 3m1 の混合物を室温下 1 日間撹拌する。酢酸エチルおよび炭酸水素ナトリウム水溶液を混合物に加え、有機層を水 (4 Id) と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をジエチルエーテルでトリチュレーションして、無色結晶の 3-(2-Eリミジニルメチルアミノカルボニル) -6-クロロー 4-(3-クロロー 4-メトキシベンジルアミノ) ピリジン 76mg を得る。融点: $133.5\sim136.5$   $\mathbb C$ 、MS(m/z):418(M+H)+
- (5) 上記(4)で得た化合物  $6 \, 6 \, mg$ 、プロリノール  $8 \, 0 \, mg$  および 1-メチルー 2-ピロリジノン  $3 \, m1$  の混合物を  $2 \, 0 \, 0$   $\mathbb{C}$ で 4 . 5 時間撹拌する。室温まで冷却後、酢酸エチルと炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を水  $(5 \, \text{回})$  と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムを  $5 \, \text{過して除き}$ 、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層  $5 \, \text{回 } 1$  のです。  $5 \, \text{同 } 1$  で精製して、淡褐色粉末の  $5 \, \text{同 } 1$  で精製して、淡褐色粉末の  $5 \, \text{同 } 1$  で  $5 \, \text{同 } 1$  の  $5 \,$

# 実施例305~306

対応する出発物質を実施例304と同様に処理して、下記第11表記載の化合物を得る。

第11表

実施例番号	R <sup>3</sup>	物理恒数等
3 0 5	$-N \sim N \bigcirc 0$	アモルファス状物 MS(m/z):504(M+H)+
306	, N	M. p. ∶179. 5–182. 5°C

# 実施例307

5

10

15

(1) n-ブチルリチウム 23.2m1 を、ジイソプロピルアミン3.76g の テトラヒドロフラン 25m1 混合物に-78 でで滴下する。混合物を0 でで10 分間撹拌する。ついで、2,6-ジクロロピリジン5.0g のテトラヒドロフラン 25m1 溶液を-78 で 20 分間かけて滴下する。混合物を-78 で 3 時間撹拌し、粉末ドライアイス内に注ぎ、得られた混合物を1 晩室温で静置する。

溶媒を留去後、残渣を酢酸エチルー10%水酸化ナトリウム水溶液の混合溶媒に溶解し、水層を分離し、濃塩酸で酸性とし、無色沈殿物をろ取し、冷水で洗浄して、2,6-ジクロロニコチン酸4.50gを得る。融点:148~150 $^{\circ}$ C、MS(ESI):190(M-H) $^{-}$ 

(2) 上記(1)で得た化合物500mg、3-クロロー4-メトキシベンジルアミン638mg、炭酸カリウム817mg、臭化銅313mgおよび1-メチルー2ーピロリジノン10m1の混合物を120℃で2.5時間撹拌する。室温まで冷却後、酢酸エチルと1N塩酸水溶液を混合物に加える。有機層を分離し、水(2回)と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル30g、溶媒;クロロホルム→クロロホルム:メタノール=70:1)で精製して、無色結晶の2-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-6-クロロニコチ

5

10

15

20

25

116

ン酸471mgを得る。融点:184~185.5℃、MS(m/z):325(M-H)-

- (3) 上記(2)で得られた化合物200mgのエタノール10m1混合物を 0℃下塩化水素ガスで飽和し、14時間還流する。混合物を塩化水素で再び飽和 し、4時間還流する。溶媒を留去後、残渣を酢酸エチルー飽和炭酸水素ナトリウ ム水溶液の混合溶媒で希釈し、有機層をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 25g、溶媒:ヘキサン→ヘキサン:酢酸エチル=20:1、ついでシリカゲル 25g、溶媒:クロロホルム:ヘキサン=1:1)で精製して、無色結晶の2-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-6-クロロニコチン酸エチルエス テル84mgを得る。融点:108~112.5℃、MS(m/z):355(M+H) + (4) 上記(2)で得られた化合物150mg、1-エチル-3-(3-ジメチル アミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩132mg、1-ヒドロキシベンゾト リアゾール93mg、2-アミノメチルピリミジン75mgおよびジメチルホル ムアミド3m1の混合物を室温で16時間撹拌する。酢酸エチルと炭酸水素ナト リウム水溶液を加え、有機層を水(3回)および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウム で乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラム クロマトグラフィー(シリカゲル25g、溶媒:クロロホルム:メタノール=5 0:1)で精製して淡黄色アモルファス状物の2-(3-クロロー4-メトキシベ ンジルアミノ)-6-クロロ-3-(2-ピリミジニルメチルアミノカルボニル)
- (5) 上記(4)で得た化合物  $159 \,\mathrm{mg}$ 、プロリノール  $192 \,\mathrm{mg}$  および 1- メチルー 2- ピロリジノン  $3\,\mathrm{m}$  1 の混合物を  $200\,\mathrm{C}$ で 2 時間攪拌する。室温まで冷却後、酢酸エチルと水を混合物に加え、有機層を分離し、水(5回) および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(2シート、溶媒; クロロホルム:メタノール= 10:1、ついで 2 シート、溶媒; 酢酸エチル)で精製し、無色アモルファス状物の 2-(3- クロロー 4- メトキシベンジルアミノ) -6- (2- ビドロキシメチルー 1- ピロリジニル) -3-(2- ピリミジニルメチルアミノカルボニル) ピリジン  $119\,\mathrm{mg}$  を得る。 $150\,\mathrm{mg}$  を得る。 $150\,\mathrm{mg}$   $150\,\mathrm{mg}$  150

ピリジン179mgを得る。MS(m/z):418(M+H)+

117

# 実施例308~309

対応する出発物質を実施例307と同様に処理して、下記第12表記載の化合物を得る。

第12表

実施例番号	R <sup>3</sup>	物理恒数等
3 0 8	-N~~N~O	アモルファス状物 MS (m/z):504 (M+H) <sup>+</sup>
3 0 9	- <sup>N</sup>	アモルファス状物 MS (m/z):489 (M+H)+

5

10

# 実施例310

15

(2) 上記(1)で得られた化合物17.08g、トリフェニルホスフィン22. 4gおよびジエチルエーテル170mlの混合物を室温で15時間撹拌する。溶媒を減圧留去し、淡黄色固体状の残渣を酢酸170mlと水17mlの混合溶媒で希釈し、混合物を9.5時間還流する。溶媒を減圧留去し、残渣をクロロホルムとメタノール(1:1)の混合溶媒を用いてシリカゲル50gと混合し、カラム

クロマトグラフィー(シリカゲル400g、溶媒;クロロホルム:メタノール=  $50:1\rightarrow 5:1$ )で精製し、ジエチルエーテルでトリチュレーションして、淡 黄色結晶の4,6ージヒドロキシピリダジンカルボン酸メチルエステル8.06 5gを得る。融点:216~218°C(分解)

5

10

15

20

- (3) 上記(2)で得られた化合物 8.06 g およびホスホリルクロリド 80 m 1 の混合物を 100 Cで 4 時間攪拌する。過剰のホスホリルクロリドを留去し、残渣を氷水に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、水(2回)と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去後、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 200 g、溶媒; ヘキサン:酢酸エチル= 4:1)で精製して、無色結晶の 3- メトキシカルボニルー 4, 6- ジクロロピリダジン 7.44 g を得る。融点: $57\sim59.5$  C
- (4) 上記(3)で得た化合物150g、3-クロロー4ーメトキシベンジルアミン1.37g、トリエチルアミン1.1g、およびトルエン30mlの混合物を室温で6時間撹拌する。さらに3-クロロー4ーメトキシベンジルアミン250mgを追加し、混合物を室温でさらに17時間攪拌する。酢酸エチルと炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を水と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去し、ろ液を減圧濃縮し、残渣をジエチルエーテルでトリチュレーションして、無色固体2.34gを得る。融点:159~161℃。該固体状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル100g、溶媒;クロロホルム)で精製して、3-メトキシカルボニルー6ークロロー4ー(3-クロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ピリダジン1.89gを得る。融点:162~163℃、MS(m/z):342(M+H)+
- (5) 上記(4)で得られた化合物800mg、プロリノール273mg、トリエチルアミン496mgおよび1ーメチルー2ーピロリジノン10mlの混合物を50℃で4時間、ついで80℃で8時間撹拌する。室温まで冷却後、酢酸エチルと炭酸水素ナトリウム水溶液を混合物に加え、有機層を水と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去し、ろ液を減圧濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル50g、溶媒;酢酸エチル→酢酸エチル:エタノール=5:1)で精製して無色粉末状の3ーメトキシカルボニルー6

- -(2-ヒドロキシメチル-1-ピロリジニル)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)ピリダジンを得る。 $MS(m/z):407(M+H)^+$
- (6) 上記(4)で得られた化合物  $500 \,\mathrm{mg} \,\mathrm{cl} \, 10\%$  水酸化ナトリウム水溶液  $5 \,\mathrm{ml} \, 1$  およびジメチルスルホキシド  $10 \,\mathrm{ml} \, 1$  の混合物を室温で 4 時間攪拌する。 混合物を濃塩酸で  $0 \,\mathrm{C}$  で酸性  $(p \,\mathrm{H} \sim 5)$  とする。 水を加え、沈殿物をろ取し、水洗し、真空乾燥して、 $6-2 \,\mathrm{cl} \, 1$  の 1

5

10

15

20

- (7) 上記(6)で得た化合物100mg、1-エチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩88mg、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール62mg、2-アミノメチルピリミジン50mgおよびジメチルホルムアミド3m1の混合物を室温で4日間撹拌する。酢酸エチルと炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を水(4回)と食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ過して除き、ろ液を減圧濃縮し、残渣をジエチルエーテルでトリチュレーションして無色固体状物の3-(2-ピリミジニルメチルアミノカルボニル)-6-クロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)ピリダジン105mgを得る。融点:165~180℃(分解)、MS(m/z):418 (M+H)+
- (8) 上記(7)で得られた化合物 9 4 m g、プロリノール 1 1 3 m g および 1 ーメチルー 2 ーピロリジノン 3 m 1 の混合物を 1 2 0  $\mathbb C$ で 6 時間撹拌する。室温まで冷却後、酢酸エチルおよび水を加え、有機層を水 (5 回) および食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥する。硫酸ナトリウムをろ去後、ろ液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー (3 シート、溶媒;クロロホルム:メタノール= 1 0 : 1)で精製し、ジエチルエーテルでトリチュレーションして無色結晶の 3 ー (2 ーピリミジニルメチルアミノカルボニル) ー 6 ー (2 ーヒドロキシメチルー 1 ーピロリジニル) ー 4 ー (3 ークロロー 4 ーメトキシベンジルアミノ) ピリダジン 5 1 m g を得る。融点: 1 6 8 ~ 1 7 0 . 5  $\mathbb C$ 、MS (m/z): 4 8 4 (M+H) +

PCT/JP01/02034

# 実施例311~312

WO 01/83460

対応する出発物質を実施例310と同様に処理して、下記第13表記載の化合物を得る。

第13表

実施例番号	R³	物理恒数等
311	HN	M. p. :205-207°C
911	√"/OH	MS(m/z):490(M+H)+
2	-N~~N~	アモルファス状物
3 1 2	\ \ \ 	MS(m/z):505(M+H) <sup>+</sup>

# 5 実施例313

10

- (1) 3ーメチルチオー5ーヒドロキシー6ーエトキシカルボニルー1,2,4 ートリアジン(Chem. Ber., 2179-2184, 97 (1964)を参照)546mgとチオニルクロリド10m1の混合物を60~70℃で5時間撹拌する。混合物を減圧濃縮し、得られた残渣に3ークロロー4ーメトキシベンジルアミン塩酸塩634mgとジメチルホルムアミド20m1を加え、さらにトリエチルアミン770mgのジメチルホルムアミド20m1溶液を加える。混合物を室温で3時間撹拌後、水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。集めた酢酸エチル層を水と食塩水で洗浄して、減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=50:1)で精製して淡黄色固体状の3ーメチルチオー5ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー6ーエトキシカルボニルー1,2,4ートリアジン769mgを得る。融点:101~105℃、MS(m/z):369(M+H)+
- (2) m-クロロ過安息香酸(70-75%)900mgのクロロホルム10m 1溶液を、上記(1)で得られた化合物1.261gのクロロホルム20m1溶液

10

15

20

25

に5℃で滴下する。 3時間後、L-プロリノール380mgとトリエチルアミン400mgのクロロホルム10m1溶液を混合物に加える。混合物を室温下5時間攪拌する。クロロホルム層を水、炭酸水素ナトリウム水溶液、水および食塩水の順で洗浄し、減圧乾燥する。得られた残渣をシリカゲル(中性)カラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=20:1)で精製して、白色粉末状の3-(2-ヒドロキシメチル-1-ピロリジニル)-5-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-6-エトキシカルボニル-1,2,4-トリアジン719mgを得る。<math>MS(m/z):422(M+H)+

- (3) 水酸化ナトリウム  $250 \,\mathrm{mg}$  の水  $4 \,\mathrm{m}$  1 溶液を上記 (2) で得られた化合物  $700 \,\mathrm{mg}$  のジメチルスルホキシド  $20 \,\mathrm{m}$  1 溶液に  $10 \,\mathrm{C}$  で加える。ついで、混合物を室温で 3 時間撹拌する。水  $50 \,\mathrm{m}$  1 と  $10 \,\mathrm{M}$  クエン酸水溶液を加えて p H 6-7 に中和し、ついで酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を塩化ナトリウム水溶液で洗浄し、乾燥し、蒸留して、粗製の淡褐色アモルファス状物の 3-(2-1) に対け、水溶液で洗浄し、水溶液で洗浄し、水溶液でカー (2-1) に (3-1) に
- (4) 1-xチルー 3-(3-i)メチルアミノプロピル) カルボジイミド・塩酸塩 81 mgを上記(3)で得られた化合物 150 mg、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール 57 mg および 2-アミノメチルピリミジン 65 mg のジメチルホルムアミド中混合物に 100 で加える。混合物を室温で 20 時間攪拌する。混合物を水(炭酸水素ナトリウム水溶液中) に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を集め、水(4回) と食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール  $=50:1\rightarrow 20:1$ )で精製し、主分画を酢酸エチルとヘキサンの混合溶媒で結晶化して 3-(2-ヒドロキシメチル-1-ピロリジニル) -5-(3-クロロー 4-メトキシベンジルアミノ) -6-(2-ピリミジニルメチルアミノカルボニル) -1, 2, 4-トリアジン 85 mgを得る。融点: 170  $\sim 173$   $\sim$  、MS (m/z):4  $\approx 15$  (M+H)

# 実施例314~315

対応する出発物質を実施例313と同様に処理して、下記第14表記載の化合物を得る。

第14表

710 2			
実施例番号	R <sup>3</sup>	物理恒数等	
314	HN	粉末 MS (m/z):491 (M+H)+	
315	-N N O	粉末 MS(m/z):506(M+H)+	

123

### 実施例316

5

10

15

20

25

(1) 3,5-ジブロモピリジン2. 37gを塩化メチレン25m1に溶解し、室温攪拌下m-クロロ過安息香酸2. 96gを加えた後、室温にて5時間攪拌し、さらに、m-クロロ過安息香酸2. 46mgを加え攪拌する。15時間後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒:n-ヘキサンー酢酸エチル=1:1)にて精製し、無色結晶として3,5-ジブロモピリジンN-オキシド2. 26gを得る。融点:140-142°C。

- (3) 上記(2)で得られる 2-シアノ-3, 5-ジプロモピリジン3. 27 gを酢酸 14m1、硫酸 14m1 および水 14m1 の混合物に加えた後、 14 0 ℃にて 4 時間加熱還流する。反応混合物を冷却し、水を加え析出した結晶をろ取し、水で洗浄する。析出物をエーテルに溶解し、洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去し、エーテルーへキサンの混合溶媒より結晶化し、 2. 38g03, 5-ジプロモピリジン-2-カルボン酸を得る。融点:<math>170-171 ℃。
- (4) 上記(3)で得られる3,5ージブロモピリジンー2ーカルボン酸56 1mg、3ークロロー4ーメトキシベンジルアミン1.71g、臭化銅315mgおよび炭酸カリウム912mgをNーメチルピロリドン6m1に懸濁し、120℃にて17時間加熱攪拌する。反応混合液に1N塩酸および酢酸エチルを加え、析出した沈殿物をろ取し、アンモニア水および水で洗浄する。また、ろ液の酢酸エチル層も水、アンモニア水にて洗浄する。先に得た沈殿物と酢酸エチル層をあわせ、溶媒を減圧留去する。得られた残渣をNHーシリカゲルカラムクロマトグ

10

15

ラフィー(溶媒:クロロホルムーメタノール= $50/1\sim20/1$ )にて精製し、 淡黄色粉末として5-ブロモー3-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミ ノ)ピリジン-2-カルボン酸300mgを得る。

- (5) 上記(4) で得られた 5-プロモー3-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) ピリジンー2-カルボン酸102mg、ジエチルシアノホスホネート67mg、トリエチルアミン83mgおよび2-アミノメチルピリミジン90mgをN,Nージメチルホルムアミド3mlに懸濁し室温にて7時間攪拌する。反応混合液にジエチルシアノホスホネート67mgを加え、室温にて4時間攪拌する。さらに、ジエチルシアノホスホネート67mgと2-アミノメチルピリミジン20mgを加え室温にて15時間攪拌する。反応混合液に重曹水を加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒:クロロホルム)にて精製する。エーテルから結晶化し、淡黄色結晶として、5-プロモー3-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -2-(2-ピリミジルメチルアミノカルボニル)ピリジン55mgを得る。融点:179-183 $^{\circ}$ C(6)。
- (6) 上記(5)で得られた5ーブロモー3ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー2ー(2ーピリミジルメチルアミノカルボニル)ピリジン20mg、トリスジベンジリデンアセトンジパラジウム(0価)22mg、2,2'ービスジフェニルホスフィノー1,1'ービナフチル4mg、炭酸セシウム43mg、Lープロリノール88mgをジグライム2m1に懸濁し120℃にて5時間加熱攪拌する。反応混合液を冷却した後、飽和重曹水を加え、酢酸エチルにて抽出する。有機層をあわせ洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルプレパラティブ薄層クロマトグラフィー(展開溶媒:酢酸エチル)にて精製する。淡褐色粉末として(S)ー3ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー(2ーヒドロキシメチルー1ーピロリジニル)ー2ー(2ーピリミジルメチルアミノカルボニル)ピリジン5.2mgを得る。MS(m/z):483(M+H)<sup>+</sup>。

125

上記実施例 3 1 6 (5) および (6) と同様にして 5 - ブロモー3 - (3 - クロロー4 - メトキシベンジルアミノ) ピリジンー2 - カルボン酸から、3 - (3 - クロロー4 - メトキシベンジルアミノ) - 5 - (2 - ヒドロキシメチルー1 - ピロリジニル) - 2 - (2 - モルホリニルエチルアミノカルボニル) ピリジンを得る。MS (m/z) : 5 0 5 (M+H) + 。

PCT/JP01/02034

# 実施例318

5

10

15

20

25

(1) ジイソプロピルアミン2.54g、n-ブチルリチウムの1.6M へキサン溶液15.7mlおよびテトラヒドロフラン100mlの混合物をドライアイスーアセトン浴上で30分間撹拌する。2,4,6ートリクロロピリミジン2.00gのテトラヒドロフラン8ml溶液を30分間かけて加え、さらに1時間撹拌する。反応混合物をドライアイスに注ぎ、さらに室温で1時間撹拌する。

反応混合物を10%塩酸 20m1で酸性とし、飽和食塩水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。得られた残渣をクロロホルムで共沸し、得られた半固体をヘキサンでトリチュレーションしてわずかに褐色の結晶性粉末の、5-カルボキシ-2, 4, 6-トリクロロピリミジン1. 51gを得る。融点:  $150\sim153$ 

- (2)上記(1)で得られた5ーカルボキシー2,4,6ートリクロロピリミジン100mgおよびトリエチルアミン89mgのジメチルホルムアミド3m1溶液に、ベンジルチオールの1.0Mテトラヒドロフラン溶液0.44m1を室温で加え、1時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄、乾燥後、真空濃縮して淡黄色油状の、4ーベンジルチオー5ーカルボキシー2,6ージクロロピリミジンを得る。
- (3)上記(2)で得られた4ーベンジルチオー5ーカルボキシー2,6ージクロロピリミジン全量、炭酸水素ナトリウム55mg、沃化メチル0.2ml、ジメチルホルムアミド3mlおよびテトラヒドロフラン1mlの混合物を室温で1時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄、乾燥後、真空濃縮する。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=10:1)で分離して、無色油状の、4ーベンジルチオー5ーメトシキカルボニルー2,6ージクロロピリミジンおよび4,6ージベンジルチオー5ーメトシキカルボニルー2ークロロピリミジンの混合物123mgを得る。
- (4) 上記(3) で得られた4ーベンジルチオー5ーメトシキカルボニルー2, 6ージクロロピリミジンおよび4,6ージベンジルチオー5ーメトシキカルボニ ルー2ークロロピリミジンの混合物97mg、4ーヒドロキシピペリジン29m

127

(5) 上記 (4) で得られた 4-ベンジルチオー5-メトシキカルボニルー6-(4-ヒドロキシピペリジンー1-イル) -2-クロロピリミジン120 mg、5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジン70 mg、トリエチルアミン57 mg および N, Nージメチルアセトアミド3 m1 の混合物を110 で3時間撹拌する。反応混合物をクエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。水層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で塩基性とし、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、無色泡状物の、4-ベンジルチオー5-メトシキカルボニルー6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジン-7-イル) ピリミジン105 mg を得る。

IR  $(Neat+CHCl_3)$  cm-1: 3050-3600, 1695, 1533, 1503, 1433

 $APCI-MS (m/z) : 481 (M+H)^{+}$ 

5

10

15

20

25

(6) 上記(5) で得られた4ーベンジルチオー5ーメトシキカルボニルー6ー(4ーヒドロキシピペリジンー1ーイル)ー2ー(5,6,7,8ーテトラヒドロイミダゾ[1,2ーa]ピラジンー7ーイル)ピリミジン93mgの2.5mlクロロホルム溶液に、mークロロ過安息香酸44mgのクロロホルム4ml溶液を、氷浴上で10分間かけて滴下し、1.5時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、わずかに黄色の泡状物の、4ーベンジルスルフィニルー5ーメトシキカルボニルー6ー(4ーヒドロキシピペリジンー1ーイル)ー2ー(5,6,7,8ーテトラヒドロイミダゾ[1,2ーa]ピラジンー7ーイル)ピリミジン83mgを得る。

128

(7) 上記(6) で得られた 4-ベンジルスルフィニル-5-メトシキカルボニル-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ[1, 2-a] ピラジン-7-イル) ピリミジン83 mg、3-クロロ-4-メトキシベンジルアミン86 mg、トリエチルアミン51 mg およびN, N-ジメチルアセトアミド3 m1の混合物を110℃で1時間撹拌する。反応混合物を氷水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。

IR (Nujol) cm-1: 3380, 1664, 1572, 1533, 1443 APCI-MS (m/z): 528  $(M+H)^+$ 

#### 実施例319

5

10

15

20

25

(1) 3-クロロー4-メトキシベンジルアミン1.51 gおよびトリエチルアミン2.46 g の混合物のN,Nージメチルホルムアミド6m1 溶液を実施例318 (1) で得られた5-カルボキシー2, 4, 6-トリクロロピリミジン2.00 g のN,Nージメチルホルムアミド12m1 溶液に氷冷下25分間かけて滴下し、さらに室温で90分間撹拌する。

反応混合物を、氷を加えた10%クエン酸水溶液にて希釈した後、酢酸エチルにて抽出する。抽出層を合わせ、水および飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した後、減圧濃縮し、淡褐色結晶性粉末として4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-2, 6-ジクロロピリミジン-5-カルボン酸2, 92gを得る。融点:144 $\sim$ 151 $^{\circ}$ C

(2) (1) で得られたカルボン酸体 2.9 2 gおよび炭酸水素ナトリウム 0.7 4 4 g混合物の N, Nージメチルホルムアミド 11m1溶液に ヨウ化メチル

129

1.00mlを加え、室温にて16時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液にて希釈し、酢酸エチルにて抽出し、抽出層を合わせた後水および飽和食塩水にて洗浄する。無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、減圧濃縮し得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:クロロホルム=2:1にて流出後、ヘキサン:クロロホルム:酢酸エチル=20:10:1)で分離し、白色結晶性粉末として4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-メトシキカルボニル-2,6-ジクロロピリミジン2.31gを得る。融点:119~121℃

IR (Nujol) cm-1:3320, 1689, 1591, 1573, 1507, 1460

 $APCI-MS (m/z) : 376 (M+H)^{+}$ 

5

10

15

20

- (3) 上記 (2) で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニル-2, 6-ジクロロピリミジン150mg、ベンジルチオールの1.0Mジメチルホルムアミド溶液0.40ml、トリエチルアミン40mgおよびジメチルホルムアミド2.5mlの混合物を室温で2.5目撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:クロロホルム:酢酸エチル=30:30:4)で分離し、イソプロピルエーテルで結晶化して、無色結晶性粉末の、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニル-6-クロロ-2-ベンジルチオピリミジン125mgを得る。融点:89~90℃

15

20

トリエチルアミン47mgおよびN, Nージメチルアセトアミド2.5mlの混合物を60℃で1時間撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=200:1)で分離して、無色の泡状物の、4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)-5ーメトシキカルボニルー6ー(5,6,7,8ーテトラヒドロイミダゾ [1,2ーa] ピラジンー7ーイル)-2ーベンジルチオピリミジン129mgを得る。

IR (Nujo1) cm-1:3335, 1665, 1567, 1518, 1503, 1456

10 APCI-MS (m/z): 551  $(M+H)^+$ 

- (5) 上記(4) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニルー6-(5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a] ピラジン-7-イル) -2-ベンジルチオピリミジン104mgのクロロホルム2m1溶液に、m-クロロ過安息香酸43mgのクロロホルム3m1溶液を、氷浴上で20分間かけて滴下し、1時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、わずかに黄色のカラメル状の4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニルー6-(5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a] ピラジン-7-イル) -2-ベンジルスルフィニルピリミジンを得る。
- (6) 上記(5) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニルー6-(5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a] ピラジン-7-イル) -2-ベンジルスルフィニルピリミジン全量、4-ヒドロキシピペリジン57mg、トリエチルアミン57mgおよびN,N-ジメチルアセトアミド3m1の混合物を60℃で1.5時間撹拌する。冷却後、反応混合物を氷水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣を酢酸エチルーイソプロピルエーテル混液で結晶化して、無色結晶性粉末の、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトシキカルボニルー6-(5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-

a] ピラジン-7-イル)-2-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)ピリミジン75mgを得る。融点:191~194 $\mathbb{C}$ 

IR (Nujol) cm-1:3342, 3167, 1648, 1567, 1529, 1462, 1441

5 APCI-MS (m/z): 528  $(M+H)^+$ 

# 実施例320

10

15

25

WO 01/83460

(1) ジイソプロピルアミン11.93gのテトラヒドロフラン350m1溶液に、nーブチルリチウムの1.6Mへキサン溶液73.7m1を、ドライアイスーアセトン浴上で20分間かけて滴下し、30分間撹拌する。ついで、4,6ージクロロー2ーメチルチオピリミジン10.00gのテトラヒドロフラン50m1溶液をドライアイスーアセトン浴上で1時間かけて滴下し、1時間撹拌する。反応混合物をドライアイスに注ぎ、さらに室温で1.5時間撹拌する。

IR (Nujol) cm-1:1707, 1547, 1377

20 ESI-MS (m/z): 237  $(M-H)^-$ 

- (2)上記(1)で得られた4,6-ジクロロー5ーカルボキシー2ーメチルチオピリミジン500mgおよびトリエチルアミン0.58m1のジメチルホルムアミド3m1溶液に、3ークロロー4ーメトキシベンジルアミン359mgのジメチルホルムアミド3m1溶液を、室温で15分間かけて滴下し、4時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、わずかに褐色粉末の、4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーカルボキシー6ークロロー2ーメチルチオピリミジンを得る。
  - (3) 上記(2) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミ

WO 01/83460

5

10

15

20

25

ノ) -5-カルボキシ-6-クロロ-2-メチルチオピリミジン全量、炭酸水素ナトリウム193mg、ヨウ化メチル0.20m1およびジメチルホルムアミド4m1の混合物を室温で3時間撹拌する。さらに、ヨウ化メチル0.13m1を加え、室温で12時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:クロロホルム:酢酸エチル=20:10:1)で分離して、無色結晶性粉末の、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-メトキシカルボニル-6-クロロ-2-メチルチオピリミジン441mgを得る。融点:105-108 $^{\circ}$ 

(4) 上記(3) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-クロロー2-メチルチオピリミジン100mg、4-ヒドロキシピペリジン78mg、トリエチルアミン0.11mlおよびN,N-ジメチルアセトアミド3mlの混合物を室温で1時間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄、乾燥後、真空濃縮して、無色カラメル状の、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-(4-ヒドロキシピペリジンー1-イル) -2-メチルチオピリミジン132mgを得る。

IR  $(Neat+CHCl_2)$  cm-1: 3345, 1663, 1569, 1519

 $APCI-MS (m/z) : 453 (M+H)^{+}$ 

(5) 上記(4) で得た4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-メチルチオピリミジン121mgのクロロホルム3m1溶液に、mークロロ過安息香酸54mgのクロロホルム4m1溶液を、氷浴上で15分間かけて滴下し、1時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、無色のカラメル状の4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-メチルスルフィニルピリミジンを得る。

(6) 上記(5) で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミ

10

15

 $APCI-MS (m/z) : 528 (M+H)^{+}$ 

# 実施例321

- (1) 4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-カルボキシー
   6-クロロー2-メチルチオピリミジン500mgおよびチオニルクロリド2m 1の混合物を10分間加熱環流する。反応後、チオニルクロリド等を留去 し、さらに塩化メチレンで共沸して、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-クロロホルミル-6-クロロー2-メチルチオピリミジンを得る。
- (2)上記(1)で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミ

  25 ノ)-5-クロロホルミルー6-クロロー2-メチルチオピリミジン全量、塩化
  メチレン15mlおよび2-ベンジルオキシエタノール224mgの混合物を3

  0分間加熱還流する。冷却後、反応混合物を水で希釈し、飽和炭酸水素ナトリウ
  ム水溶液で中性とする。酢酸エチルで洗浄する。塩化メチレン層を酢酸エチルで

  希釈し、洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラ

10

15

20

25

フィー (溶媒; ヘキサン: 酢酸エチル=5:1) で分離して、無色油状物の、4 ー (3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ) ー5ー (2ーベンジルオキシエトキシカルボニル) ー6ークロロー2ーメチルチオピリミジン655mgを得る。 IR (Neat) cm-1:3340,1731,1674,1567,1555,1

 $APCI-MS (m/z) : 508 (M+H)^{+}$ 

(3)上記(2)で得られた4-(3-クロロー4ーメトキシベンジルアミノ)-5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル)-6-クロロー2ーメチルチオピリミジン636mg、4ーヒドロキシピペリジン190mg、トリエチルアミン0.26mlおよびジメチルホルムアミド4mlの混合物を室温で30分間撹拌する。反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄、乾燥後、真空濃縮して、無色カラメル状の、4-(3-クロロー4ーメトキシベンジルアミノ)-5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル)-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-メチルチオピリミジン713mgを得る。

IR (Neat+CHCl<sub>3</sub>) c m-1: 3 3 5 1, 1 6 6 1, 1 5 6 8, 1 5 1 9 APC I-MS (m/z): 5 7 3 (M+H)<sup>+</sup>

- (4) 上記(3) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル) -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-メチルチオピリミジン100mgの塩化メチレン3m1溶液に、m-クロロ過安息香酸79mgの塩化メチレン2m1溶液を室温で加え、30分間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル) -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-メチルスルフィニルピリミジンを得る。
- (5) 上記(4) で得られた4-(3-2)000 で得られた4-(3-2)00 によった。 (3-2)00 によった。 (3-2)0 によった。 (3-2)0

ノール5 3 mg、トリエチルアミン5 3 mg およびジメチルホルムアミド4 m 1 の混合物を室温で1.5時間、さらに65℃で3.5時間撹拌する。冷却後、反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。この酢酸エチル層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル=1:2)で分離し、無色のカラメル状の、4 ー(3 ークロロー4 — メトキシベンジルアミノ) -5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル) -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル)ピリミジン96 mg を得る。

IR (Neat+CHCl<sub>3</sub>) c m-1: 3 3 4 5, 16 5 0, 15 7 3, 15 2 8, 15 0 1, 1 4 5 4

 $APCI-MS (m/z) : 626 (M+H)^{+}$ 

(6) 上記 (5) で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-(2-ベンジルオキシエトキシカルボニル) -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル) ピリミジン60mg、28%ナトリウムメトキシド/メタノール185mgおよびテトラヒドロフラン2.5m1の混合物を60℃で2.5時間撹拌する。冷却後、反応混合物を10%クエン酸水溶液で希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中性とした後、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(溶媒;酢酸エチル)で分離し、無色のカラメル状の、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニル-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル) ピリミジン36mgを得る。

IR (Nujol) cm-1:3332, 1654, 1575, 1527, 1501, 1459

25 APCI-MS (m/z): 506  $(M+H)^+$ 

### 実施例322

5

10

15

20

(1) 5-カルボキシ-2, 4, 6-トリクロロピリミジン10. 0 gのジメチルホルムアミド45 m 1 溶液に、3-クロロ-4-メトキシベンジルアミン4.

10

15

20

25

82 gおよびトリエチルアミン6.98 m 1 のジメチルホルムアミド40 m 1 の 懸濁液を、氷浴上で20分間かけて加え、1時間撹拌する。反応混合物を10% クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真 空濃縮して、淡褐色固体の、4 - (3 - クロロ-4 - メトキシベンジルアミノ) -5 - カルボキシ-2,6 - ジクロロピリミジン17.59 gを得る。融点:1 50~151 $^{\circ}$ C

- (2) 上記(1)で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-カルボキシー2,6-ジクロロピリミジン17.55g、炭酸水素ナトリウム4.07g、沃化メチル5.48m1およびジメチルホルムアミド50m1の混合物を室温で終夜撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、淡黄色の固体を得、さらに塩化メチレンーイソプロピルエーテルーへキサン混液に懸濁し、ろ過する。得られた沈殿物をイソプロピルエーテルーへキサン混液で洗浄して、無色結晶性粉末の4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-メトキシカルボニル-2,6-ジクロロピリミジン8.64gを得る。融点:118~119℃

gを得る。

5

10

15

25

(4) 上記(3) で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-クロロ-2-(4ーヒドロキシピペリジン-1-イル) ピリミジン56mgのN, Nージメチルアセトアミド0.5m1溶液に、5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a] ピラジン31mgのN, Nージメチルアセトアミド0.5m1溶液およびトリエチルアミン27μ1を室温で加え、80~90℃で5時間攪拌する。反応混合物をクエン酸水溶液で希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で塩基性として酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、淡黄色の粉末の、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-(5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a] ピラジン-7-イル) -2-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) ピリミジン66mgを得る。融点:191~194℃

IR (Nujol) cm-1:3342, 3167, 1648, 1567, 1529, 1462, 1441

 $APCI-MS (m/z) : 528 (M+H)^{+}$ 

# 実施例323

(1) 4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカ -5-メトキシカルボニル-2, 6-ジクロロピリミジンとN-メチルピペラジ ンとを実施例322(3)と同様に処理して、淡黄色の結晶性粉末の、4-(3 -クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニル-6-クロ ロー2-(4-メチルピペラジン-1-イル)ピリミジンを得る。

IR (Nujol) cm-1: 3314, 1659, 1585, 1539, 1241 APCI-MS (m/z): 440 (M+H)+

(2) 上記(1)で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)-5-メトキシカルボニル-6-クロロ-2-(4-メチルピペラジン-1-イル)ピリミジンと5,6,7,8-テトラヒドロイミダゾ[1,2-a]ピラジンとを実施例463(4)と同様に処理して、4-(3-クロロ-4-メト

キシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニル-6-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジン-7-イル) -2-(4-メチルピペラジン-1-イル) ピリミジンを得る。常法により塩酸塩とする。

#### 塩酸塩:

WO 01/83460

5 IR (Nujol) cm-1:3386, 1668, 1623, 1461, 1377

APCI-MS (m/z):527 (M+H)+

# 実施例324

10

15

20

6、7-ジヒドロ-5-ピロロ [3、4-b] ピリジン77mgのN、N-ジメチルアセトアミド2m1溶液に、実施例322(3)で得られた4-(3-クロロ-4—メトキシベンジルアミノ)-5-メトキシカルボニル-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2—クロロピリミジン105mgおよびトリエチルアミン75mgを加え、室温で1時間、 $80\sim90$ で3時間、さらに $100\sim110$ でで2時間撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、暗褐色の油状物を得る。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル= $1:1\rightarrow$ 酢酸エチル)で分離して、わずかに褐色固体の、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-メトキシカルボニル-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-(6、7-ジヒドロ-5-ピロロ[3、4-b] ピリジン-6-イルー)ピリミジン76mgを得る。融点: $165\sim172$  (6)

#### 実施例325

4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニル -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-クロロピリミジンと2-(ヒドロキシメチル) ピリジンとを実施例324と同様に処理して、泡状物の、 4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー 6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ピリジルメトキシ) ピリミジンを得る。 IR (Neat+CHCl<sub>3</sub>) c m-1: 3 3 4 4, 1 6 6 3, 1 5 8 2, 1 5 3 7, 1 5 0 1, 1 4 4 0, 1 4 1 0, 1 3 4 5, 1 2 6 0 APC I-MS (m/z): 5 1 4  $(M+H)^+$ 

# 5 実施例326

- (1) 4-(2-)とドロキシエチル)フェノール9.50gの酢酸60m1溶液に、臭素3.54m1を、水浴上で10分間かけて滴下し、室温で15分間撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を洗浄、乾燥後、真空濃縮する。得られた残渣をメタノール120m1に溶解し、炭酸カリウム25gを加えて、室温で5時間撹拌する。反応混合物を水および酢酸エチルで希釈し、濃硫酸で酸性とする。有機層を酢酸エチルで抽出し、洗浄、乾燥後、真空濃縮する。残渣をクロロホルムで結晶化して、わずかに褐色の結晶性粉末の、2ーブロモー4ー(2ーヒドロキシエチル)フェノール9.37gを得る。融点:83~85℃
- 15 さらに、母液を真空濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:酢酸エチル= $10:1\rightarrow 5:1$ )で分離して、無色結晶性粉末の、2-プロモー4-(2-ヒドロキシエチル)フェノール2.72gを得る。融点: $85\sim 86$   $\mathbb C$
- (2)上記(1)で得た2ーブロモー4ー(2ーヒドロキシエチル)フェノー
   ル11.79gのN,Nージメチルアセトアミド155m1溶液に、28%ナトリウムメトキシド/メタノール9.43gおよびメリフィールド樹脂(クロロメチル化されたスチレンージビニルベンゼン共重合体)15.28gを室温で加える。混合物を80℃で18時間撹拌する。冷却後、樹脂をろ取し、洗浄後、乾燥して、2ーブロモー4ー(2ーヒドロキシエチル)フェノキシメチル樹脂21.50gを得る。

10

15

20

ルアミノ) -5-クロロホルミル-6-クロロ-2-メチルチオピリミジンを得る。

(4)上記(2)で得られた2ーブロモー4ー(2ーヒドロキシエチル)フェノキシメチル樹脂8.84gおよびフェニルージメチルアミン6.23m1の塩化メチレン70m1溶液に、上記(3)で得られた4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ークロロホルミルー6ークロロー2ーメチルチオピリミジン全量の塩化メチレン40m1溶液を、室温で加え、21時間撹拌する。ろ過後、樹脂を洗浄し、乾燥して、4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ー[2ー(4ー樹脂メトキシー3ーブロモフェニル)エトキシカルボニル]ー6ークロロー2ーメチルチオピリミジン13.60gを得る。

# 実施例327~335

(1) 実施例326(4)で得られた4-(3-クロロー4ーメトキシベンジルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-クロロー2ーメチルチオピリミジンと対応原料化合物とを、実施例321(3)と同様の操作、すなわち化合物が結合している樹脂をジメチルホルムアミドに懸濁し、3当量のトリエチルアミンおよび3当量のR-H(下記第16表記載のアミン類)を加え室温にて16時間振盪する。樹脂をろ別し、ジメチルホルムアミド、含水ジメチルホルムアミド(50%)、水、メタノール、テトラヒドロフラン、イソプロピルエーテルにてそれぞれ数回ずつ洗浄したのち、減圧乾燥して、下記第16表記載の化合物を得る。

第16表

実施例番号	R <sup>7</sup>
327-1	N N N
3 2 8 - 1	$N \longrightarrow N$
329-1	
330-1	\ <u>_</u> \\o
331-1	OH
332-1	NH NO
333-1	NMe <sub>2</sub>
334-1	HO
3 3 5 - 1	N OH CH <sub>3</sub>

5 (2)上記(1)で得られた各樹脂化合物を、実施例321(4)と同様に、 すなわち反応する樹脂を塩化メチレンに懸濁し膨潤させた後、メタクロロ過安息 香酸(1~2.5当量)の塩化メチレン溶液を加え、室温にて16時間振盪する。 樹脂をろ別し、塩化メチレン、ジメチルアセトアミド、メタノール、イソプロピルエーテルにてそれぞれ数回洗浄した後、減圧乾燥し下記第17表記載の化合物 を得る。

第17表

実施例番号	R <sup>7</sup>	n
327-2		1
328-2		2
329-2	—N————————————————————————————————————	2
330-2	NO	2
331-2	-NOH	2
332-2	NH NO	1
333-2	NMe <sub>2</sub>	2
3 3 4 - 2	HO	2
3 3 5 - 2	OH CH <sub>3</sub>	2

(3)上記(2)で得られた樹脂化合物を、実施例321(5)と同様に、すなわち反応する樹脂をジメチルアセトアミドに懸濁した後、4当量のトリエチルアミンおよび4当量のL-プロリノールを加え75℃にて9時間加熱撹拌する。 室温まで冷却した後、樹脂をろ別しジメチルアセトアミドおよびメタノールにてそれぞれ数回洗浄し、下記第18表記載の化合物を得る。

10

第18表

実施例番号	R <sup>7</sup>
327-3	H
328-3	N N
3 2 9 - 3	——————————————————————————————————————
3 3 0 - 3	N
3 3 1 - 3	OH OH
3 3 2 - 3	NH NO
3 3 3 - 3	NMe <sub>2</sub>
334-3	HO
3 3 5 - 3	OH CH <sub>3</sub>

(4) 上記(3)で得られた化合物を、実施例321(6)と同様に、すなわち反応する樹脂をテトラヒドロフランに懸濁し、10当量のナトリウムメトキシド/メタノール溶液を加え、65℃にて2.5時間撹拌する。冷却後、各々の反応液に10%クエン酸水溶液を加え、重曹水にて中和後、酢酸エチルにて抽出する。有機層を各々飽和食塩水にて洗浄した後、無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥する。各々減圧濃縮後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーおよび分取薄層シリカゲル等を用いて精製して、下記第19表記載化合物、実施例332-4、実施例334-4、および実施例335-4の化合物を得る。

第19表

実施例番号	R <sup>7</sup>	物理恒数等
327-4	N H N	APCI-MS(m/z): 514(M+H) <sup>+</sup>
328-4	N N	APCI-MS (m/z): 528 (M+H)+
329-4	—N————————————————————————————————————	APCI-MS (m/z): 520 (M+H) +
330-4	N	APCI-MS (m/z): 492 (M+H)+
331-4	-NOH	APCI-MS (m/z): 534 (M+H)+
333-4	─NMe <sub>2</sub>	APCI-MS (m/z): 450 (M+H) +

# 実施例332-4

5

10

 $APCI-MS (m/z) : 482 (M+H)^{+}$ 

実施例334-4

## 泡状物

 $APCI-MS (m/z) : 474 (M+H)^{+}$ 

## 5 実施例335-4

## 泡状物

 $APCI-MS (m/z) : 448 (M+H)^{+}$ 

10

15

## 実施例336~346

上記実施例326(4)で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-クロロー2-メチルチオピリミジンと対応原料化合物( $R^1H$ )とを、上記実施例327~335(1)~(4)と同様に処理し、下記第20表記載の化合物、実施例340および実施例341の化合物を得る。

$$R^1$$
 $N$ 
 $N$ 
 $CI$ 
 $CI$ 
 $R^7$ 
 $O$ 
 $CH_3$ 

第20表

実施例番号	R <sup>7</sup>	R <sup>1</sup>	物理恒数等
3 3 6			融点: 184-186℃
337	N	— N ОН	APCI-MS(m/z): 542 (M+H) <sup>+</sup>
338	_h		APCI-MS(m/z): 514(M+H)+
3 3 9	NMe <sub>2</sub>		APCI-MS(m/z): 472(M+H)+

# 5 実施例340

$$H_3$$
CO $_2$ CH $_3$ 

融点:111-114℃

実施例341

PCT/JP01/02034

 $APCI-MS (m/z) : 482 (M+H)^{+}$ 

## 実施例342

5

10

15

20

WO 01/83460

(1) 実施例326(4) で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ) -5-[2-(4-樹脂メトキシ-3-プロモフェニル) エトキシカルボニル] -6-クロロー2-メチルチオピリミジン1.20gのテトラヒドロフラン8m1溶液に、28%ナトリウムメトキシド/メタノール229mgのテトラヒドロフラン3m1溶液を、室温でゆっくり加え、2時間撹拌する。ろ過後、樹脂をテトラヒドロフランおよびジメチルホルムアミドで洗浄し、ろ液および洗浄液を10%クエン酸水溶液で希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中性とした後、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、無色のカラメル状の、4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -5-メトキシカルボニルー6-メトキシー2-メチルチオピリミジン293mgを得る。融点: $124\sim126$  ℃

WO 01/83460 PCT/JP01/02034

- (4)上記(3)で得られた4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ)
- (5) 上記(4)で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシー2-メチルスルフィニルピリミジンとLープロリノールとを、実施例321(5)と同様に処理して、無色結晶性粉末の、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシー2-(2-ヒドロキメチルー1-ピロリジニル)ピリミジン88mgを得る。融点:153~154℃

#### 実施例343

5

10

(1) 実施例320(1) で得られた5-カルボキシー4,6-ジクロロー2

WO 01/83460

5

10

15

20

- ーメチルチオピリミジンと実施例326(1)で得られた2ーブロモー4ー(2 ーヒドロキシエチル)フェノールとを、実施例326(3)および(4)と同様 に処理して、5ー[2ー(4ー樹脂メトキシー3ーブロモフェニル)エトキシカ ルボニル]ー4、6ージクロロー2ーメチルチオピリミジンを得る。
- (2) 上記(1) で得られた5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル) エトキシカルボニル] -4,6-ジクロロー2ーメチルチオピリミジンと2-(3,4-ジメトキシフェニル) エチルアミン254 mg (0.892 mmol/g)をジメチルホルムアミド1 mlに懸濁しトリエチルアミン23 mgを加え、3,4-ジメトキシフェネチルアミン41 mgのジメチルホルムアミド1 ml溶液を加えた後室温にて23時間振盪する。反応した樹脂化合物をろ別し、ジメチルホルムアミド、含水ジメチルホルムアミド、メタノール、テトラヒドロフランおよびイソプロピルエーテルにて各々数回洗浄し、減圧乾燥して4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル) エチルアミノ) -5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル) エトキシカルボニル] -6-クロロー2ーメチルチオピリミジン279 mgを得る。
  - (3) 上記(2)で得られた4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-クロロー2-メチルチオピリミジン237 mgをジメチルホルムアミド2.5 mlに懸濁し、トリエチルアミン81 $\mu$ 1および4-ヒドロキシピペリジン59 mgを加え、室温にて14時間振盪する。反応した樹脂化合物をろ別し、ジメチルホルムアミド、含水ジメチルホルムアミド、メタノール、ジクロロメタンにて各々数回洗浄した後、乾燥し、4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニルエトキシカルボニル]-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-メチルチオピリミジンを得る。
  - (4)上記(3)で得られた4-(2-(3,4-i)メトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-歯脂メトキシ-3-i)ロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-(4-i)ヒドロキシピペリジン-1-iイル)-2-iメチルチオピリミジンを、ジクロロメタン 2.5 mlに懸濁し、膨潤させた後メタクロロ過安

10

15

20

25

息香酸119 mgを加え、室温にて9時間振盪する。反応した樹脂化合物をろ別し、ジクロロメタン、ジメチルアセトアミド、メタノールにて各々数回洗浄した後乾燥して4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシ-3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-メチルスルフィニルピリミジンを得る。

- (5) 上記(4)で得られた4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-メチルスルフィニルピリミジンをジメチルアセトアミド2.5mlに懸濁し、トリエチルアミン108 $\mu$ 1およびL-プロリノール76 $\mu$ 1を加え、75℃にて9時間加熱振盪する。反応した樹脂化合物をろ別し、ジメチルアセトアミドおよびテトラヒドロフランにて各々数回洗浄後、乾燥して4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル)エチルアミノ)-5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル)エトキシカルボニル]-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル)-2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル)ピリミジンを得る。
- (6) 上記(5) で得られた4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル) エチルアミノ) -5-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェニル) エトキシカルボニル] -6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル) ピリミジンを、テトラヒドロフラン2mlに懸濁し28%ナトリウムメトキシドーメタノール溶液370 mgを加えた後、55℃にて2.5時間加熱振盪する。樹脂化合物をろ別しさらにテトラヒドロフランにて洗浄して得たろ過液に10%クエン酸水溶液を加え、飽和重曹水で弱アルカリ性とした後塩化メチレンにて抽出する。有機層を合わせ、飽和食塩水にて洗浄後無水硫酸マグネシウムにて乾燥し、減圧濃縮する。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液;クロロホルム:酢酸エチル=1:1~酢酸エチル)にて分離精製し、無色泡状物として4-(2-(3,4-ジメトキシフェニル) エチルアミノ) -5-メトキシカルボニル-6-(4-ヒドロキシピペリジン-1-イル) -2-(2-ヒドロキメチル-1-ピロリジニル) ピリミジン

20 mgを得る。

 $APCI-MS (m/z) : 516 (M+H)^{+}$ 

## 実施例344

20

25

- 5 (1) ジメチルNーシアノジチオイミノカルボナート3.21g、Lープロリノール2.31gおよびクロロホルム22mlの混合物を、室温で1日撹拌する。 反応終了後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=1:3→酢酸エチル)で分離して、融点44~48℃の化合物1.65gを得る。
- 10 (2) 1ーメルカプト酢酸エチルエステルの1.06m1およびトリエチルアミン9m1の混合物に、上記(1)で得た化合物1.46gを、室温で加え、1日撹拌する。反応後、トリエチルアミンを留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=1:4)で分離して、無色の粘性油状物の、4ーアミノー5ーエトキシカルボニルー2ー(2ーヒドロキメチルー1ーピロリジニル)チアゾール197mgを得る。

IR (Neat) cm-1:3441, 3324, 1656, 1613, 1545, 1509

 $APCI-MS (m/z) : 272 (M+H)^{+}$ 

(3) 上記(2) で得られた4ーアミノー5ーエトキシカルボニルー2ー(2ーヒドロキメチルー1ーピロリジニル) チアゾール177mg、3ークロロー4ーメトキシベンズアルデヒド111mg、酢酸78mgおよび1,2ージクロロエタン8m1の混合物に、ナトリウムトリアセトキシボロハイドライド415mgを加え、室温で6時間撹拌する。さらに4ーメトキシベンズアルデヒド111mgおよびナトリウムトリアセトキシボロハイドライド415mgを加え、室温で3日間撹拌する。反応混合物を炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣を逆層カラムクロマトグラフィーおよび分取薄層クロマトグラフィーで分離し、さらに、エーテルでトリチュレーションして結晶の、4ー(3ークロロー4ーメトキシベンジルアミノ)ー5ーエトキシカルボニルー2ー(2ーヒドロキメチルー1ーピロリジニル)チアゾール171m

gを得る。融点:103.5~104.5℃

## 実施例345

5

10

15

20

- (1) カルボベンゾキシクロライド7.87gの塩化メチレン50m1溶液を、激しく撹拌したLープロリノール4.9gの塩化メチレン50m1溶液および炭酸水素ナトリウム11.6gの水50m1溶液の混液に0℃で滴下し、さらに室温で1時間撹拌する。反応混合物から有機層を分離し、洗浄し、乾燥後、真空濃縮して、N-カルボベンゾキシーLープロリノール10.25gを得る。
- (2) 上記(1) で得られたN-カルボベンゾキシーL-プロリノール5.2 6g、ジイソプロピルアミン45m1およびジメチルホルムアミド22m1の混合物に、メトキシメチルクロリド4.1gを、0℃で滴下し、室温で約3日間撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を10%塩酸で中性とし、洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=2:1)で分離して、N-カルボベンゾキシー2-メトキシメトキシメチルピロリジン3.944gを得る。
- (3)上記(2)で得られたNーカルボベンゾキシー2ーメトキシメトキシメチルピロリジン3.9gのメタノール80m1溶液に、パラジウムー炭素1gを、アルゴン雰囲気下加える。混合物に水素ガスを吹き込み、室温で3時間撹拌する。反応後、触媒をろ去し、ろ液を真空濃縮して、2ーメトキシメトキシメチルピロリジン2.02gを得る。
- (4) 上記(3) で得られた 2 ーメトキシメトキシメチルピロリジン 2 g、シアノイソチオシアネートジメチルアセタール 2.2 4 g およびクロロホルム 2 0 m 1 の混合物を、室温で 2 4 時間撹拌する。反応混合物を真空濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;ヘキサン:酢酸エチル=1:1)で分離して、Nーシアノー2ーメトキシメトキシメチルピロリジンチオカルボイミド酸メチルエステル 2.746 g を得る。
- (5) 1ーメルカプト酢酸1gとトリフルオロ酢酸5mlの混合物に、トリフェニルメタノール2.8gを加え、室温で1時間撹拌する。反応後、トリフルオロ酢酸を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホ

10

15

- ルム)で分離し、ヘキサンでトリチュレーションして、1- (トリフェニルメチルチオ) 酢酸 1.233 g を得る。融点:155~158  $\mathbb C$
- (6) 上記(5)で得られた1-(トリフェニルメチルチオ)酢酸1.218g、2-アミノメチルピリミジン517mg、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール ハイドレート540mg、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩768mgおよびジメチルホルムアミド15m1の混合物を、室温で終夜撹拌する。反応混合物を酢酸エチルおよび炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣をエーテルでトリチュレーションして、N-(2-ピリミジルメチル)-1-(トリフェニルメチルチオ)酢酸アミド1.416gを得る。融点:171-173C
- (7)上記(6)で得られたN-(2-ピリミジルメチル)-1-(トリフェニルメチルチオ)酢酸アミド990mg、トリフルオロ酢酸5mlおよび塩化メチレン5mlの混合物に、トリエチルシラン1.35gを、0℃で滴下し、5分間撹拌する。反応混合物を真空濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=80:1→25:1)で分離して、N-(2-ピリミジルメチル)-1-メルカプト酢酸アミド451mgを得る。
- (8) 上記(4) で得られた化合物 515 mg、上記(7) で得られた $N-(2-l^2 U \in \mathcal{V})$  で得られた化合物 515 mg、上記(7) で得られた $N-(2-l^2 U \in \mathcal{V})$  で  $1-l^2 U$  が  $1-l^2 U$  が  $1-l^2 U$  で  $1-l^2 U$  で
- 25 (9)上記(8)で得られた4-アミノ-5-[N-(2-ピリミジルメチル)アミド]-2-(2-メトキシメトキシメチル-1-ピロリジニル)チアゾール345mg、3-クロロー4-メトキシベンズアルデヒド401mg、酢酸141mgおよび1,2-ジクロロエタン14m1の混合物に、ナトリウムトリアセトキシボロハイドライド798mgを加え、室温で終夜撹拌する。反応混合

10

15

20

25

物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、真空濃縮する。残渣を逆層カラムクロマトグラフィーで分離して、4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)アミド]-2-(2-メトキシメトキシメチル-1-ピロリジニル)チアゾール334mgを得る。

(10)上記(9)で得られた4-(3-クロロー4-メトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)アミド]-2-(2-メトキシメトキシメチルー1-ピロリジニル)チアゾール334mgおよびメタノール4m1の混合物に、濃塩酸2m1を加え、室温で2時間撹拌する。反応混合物をクロロホルムおよび炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、クロロホルムで抽出する。有機層を乾燥後、真空濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒;クロロホルム:メタノール=50:1)で分離して、4-(3-クロロー4ーメトキシベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)アミド]ー2-(2-ヒドロキシメチルー1-ピロリジニル)チアゾール213mgを得る。IR(Neat)cm-1:3316,2929,2871,1603,1563,1543,1503FAB-MS(m/z):489(M+H)+

## 実施例346

- - (2) 上記(1) で得られた $4-(3-\rho pp-4-y)$ トキシベンジルアミノ) -5-[2-(4-樹脂 y)トキシー3-プロモフェニル) エトキシカルボニ

ル] -6-(N-メチル-2-ヒドロキシエチルアミノ) -2-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジン-7-イル) ピリミジンを、 実施例327~335(4) と同様に処理して、<math>4-(3-クロロ-4-メトキシベンジルアミノ) -2-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジン-7-イル) -9-メチル-8, 9-ジヒドロ-7H-ピリミド [4, 5-e] [1, 4] オキサゼピン-5-オンを得る。

 $APCI-MS (m/z) : 470 (M+H)^{+}$ 

## 実施例347

5

20

- 10 (1) 実施例326(2) で得られた2ーブロモー4ー(2ーヒドロキシエチル)フェノキシメチル樹脂(1.27 mmol/g)30.00gを無水塩化メチレン250 mlに懸濁しトリエチルアミン13.28 gを加え撹拌している中に、氷冷にてアルゴン雰囲気下塩化アクリロイル6.19 mlを15分間かけて滴下して加える。反応混合物を室温にて14時間撹拌した後、反応した樹脂化合物をろ別し塩化メチレン、ジメチルホルムアミド、含水ジメチルホルムアミド、メタノール、テトラヒドロフランおよびイソプロピルエーテルにて各々数回洗浄し、減圧乾燥し、2ーブロモー4ー(2ーアクリロイルオキシエチル)フェノキシメチル樹脂35.78gを得る。
  - (2) (1) で得られた 2 ー ブロモー 4 ー (2 ー アクリロイルオキシエチル) フェノキシメチル樹脂 3 5. 0 9 gを、テトラヒドロフラン 2 0 0 ml、ジメチルスルホキシド 8 0 ml およびエタノール 4 0 ml の混液に懸濁し、トリエチルアミン1 0. 3 7 ml および 4 ー メトキシー 3 ー クロロベンジルアミン塩酸塩 1 5. 4 9 gを加え、6 0 ℃にて 2 2 時間撹拌する。反応した樹脂化合物を 5 別後、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、含水ジメチルホルムアミド、メタノールおよびイソプロピルエーテルにて各々数回洗浄し、減圧乾燥して、2 ー ブロモー4 ー (2 ー (3 ー (4 ー メトキシー3 ー クロロベンジルアミノ) プロピオニルオキシ) エチル) フェノキシメチル樹脂 3 8. 9 3 gを得る。
    - (3) 実施例320(1) で得られた4, 6 ジクロロー5 カルボキシー2 - メチルチオピリミジン5.00g、N, N - ジメチルアセトアミド50m1、

10

15

20

25

テトラヒドロフラン 20m1 および水素化ナトリウム(60%) 1.673g の混合物を、氷浴上で 20 分間撹拌する。メタノール 5m1 を氷浴上で 30 分間かけて滴下し、15 分間撹拌する。反応混合物を 10% クエン酸水溶液で希釈し、酢酸エチルで抽出する。有機層を洗浄し、乾燥後、減圧濃縮する。得られた固体を氷冷したヘキサンでトリチュレーションして、わずかに褐色の結晶性粉末の、4- クロロー 5- カルボキシー 6- メトキシー 2- メチルチオピリミジン 4.6 1g を得る。融点:179~181  $\mathbb{C}$ 

- (4) 上記(3) で得られた4-クロロ-5-カルボキシ-6-メトキシ-2-メチルチオピリミジン2. 00gおよびチオニルクロリド5m1の混合物を、40℃で15分間撹拌する。チオニルクロリド等を留去し、塩化メチレンで共沸して、4-クロロ-5-クロロホルミル-6-メトキシ-2-メチルチオピリミジンを得る。
- (6) 上記(2)で得られた 2-プロモー 4- (2-(3-(4-メトキシー3 -クロロベンジルアミノ)プロピオニルオキシエチル)フェノキシメチル樹脂 4 0 0 mgを N, N-ジメチルアセトアミド 3. 5 mlに懸濁し、トリエチルアミン 1 0 7  $\mu$  1 および上記(5)で得られた 4-クロロー 5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル] -6-メトキシー2-メチルチオピリミジン 2 4 9 mgを加えた後、7 0  $\infty$  にて 1 7 時間撹拌する。反応した樹脂化合物をろ取し、N, N-ジ

10

メチルホルムアミド、含水N, N-ジメチルホルムアミド、メタノール、テトラヒドロフランおよび塩化メチレンにて各々数回洗浄後、減圧乾燥し、4- [N- (4-メトキシー3-クロロベンジル) -N-[2- (4-樹脂メトキシー3-ブロモフェネチルオキシカルボニル) エチル]アミノ]-5- [N- (2-ピリミジルメチル) カルバモイル] -6-メトキシ-2-メチルチオピリミジンを得る。

- (7)上記(6)で得られた樹脂化合物を塩化メチレン2.5mlに懸濁し、m-クロロ過安息香酸104mgの塩化メチレン1ml溶液を加え、室温にて16時間攪拌する。反応した樹脂化合物をろ取し、含水N,N-ジメチルホルムアミド、メタノール、塩化メチレンおよびN,N-ジメチルアセトアミドにて各々数回洗浄し、4-[N-(4-メトキシー3ークロロベンジル)-N-[2-(4-樹脂メトキシー3ーブロモフェネチルオキシカルボニル)エチル]アミノ]-5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシー2-メチルスルフィニルピリミジンを得る。
- (8) 上記 (7) で得られた樹脂化合物をN, Nージメチルアセトアミド2. 5 mlに懸濁し、トリエチルアミン160 μ 1 およびL-プロリノール116 mgを加えた後75℃にて14時間加熱攪拌する。反応した樹脂化合物をろ取し、N, Nージメチルホルムアミド、含水N, Nージメチルホルムアミド、メタノール、テトラヒドロフランおよびtert-ブタノール・テトラヒドロフラン (1:9) 混液にて各々数回洗浄し、4-[N-(4-メトキシー3-クロロベンジル)-N-[2-(4-樹脂メトキシー3-ブロモフェネチルオキシカルボニル)エチル]アミノ]ー5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシー2-(2-ヒドロキシメチルー1-ピロリジニル)ピリミジンを得る。
- (9)上記(8)で得られた樹脂化合物をtert-ブタノール・テトラヒドロフラン(1:9)混液に懸濁し、氷冷下tert-ブトキシカリウム214mgを加え、20分間攪拌する。10%クエン酸水溶液2mlを加え、樹脂をろ別しテトラヒドロフランにて洗浄し得たろ液に、飽和重層水を加えアルカリ性とした後、酢酸エチルにて抽出する。有機層を合わせ、飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥後、減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲル分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒;クロロホルム:酢酸エチル:メタノール=20:20:1)によ

り分離精製し、エタノール - イソプロピルエーテルより結晶化し無色結晶性粉末 として4-(4-メトキシ-3-クロロベンジルアミノ)-5-[N-(2-ピリミジルメチル)カルバモイル]-6-メトキシ-2-(2-ヒドロキメチルー1-ピロリジニル)ピリミジン $28 \, \mathrm{mg} \, \mathrm{e}$  得る。融点: $153-154 \, \mathrm{C}$ 

5

## 実施例348~354

(1) 実施例347(3) および(4) と同様にして、以下の化合物を得る。

第21表

	n	급하 노
	R	融点
348-1	N	120 - 122℃
349-1	CH₃	133 - 134℃
350-1	,,,oH	195 - 197℃
351-1	N CH <sub>3</sub>	155 - 156℃
352-1	H <sub>3</sub> C N	155 - 158℃
353-1	H <sub>3</sub> C N	193 - 195℃
354-1	N	109 - 112℃

10

(2) 実施例347(6) と同様にして、上記(1) 得た夫々の化合物から以下 の化合物を得る。

第22表

	R
3 4 8 - 2	N
349-2	∕°CH <sub>3</sub>
350-2	,,,,oH
351-2	N CH <sub>3</sub>
352-2	H <sub>3</sub> C N
353-2	H <sub>3</sub> C N
354-2	√N O

実施例355~394

実施例347(6)~(8)と同様にして実施例347(5)および上記(2)で得られた化合物を原料として下記第23~30表記載の化合物を得る。

第23表

実施例番号	R <sup>1</sup>
3 5 5	OH
3 5 6	S
3 5 7	OCH <sub>3</sub>
3 5 8	OH N N
359	HO-

第24表

実施例番号	R <sup>1</sup>
360	○N OH
361	S N
3 6 2	OCH <sub>3</sub>
363	
3 6 4	HO-CN.

第25表

実施例番号	R <sup>1</sup>
3 6 5	√N.
3 6 6	S N
367	OCH <sub>3</sub>
368	
369	NMe <sub>2</sub> N N

第26表

実施例番号	R <sup>1</sup>
370	OH OH
3 7 1	S N
3 7 2	OCH <sub>3</sub>
3 7 3	
3 7 4	NMe <sub>2</sub> N N N N N N N

第27表

実施例番号	R <sup>1</sup>
3 7 5	OH OH
3 7 6	S N.

377	OCH <sub>3</sub>
3 7 8	
3 7 9	NMe <sub>2</sub> N N N N N N

第28表

実施例番号	R <sup>1</sup>
380	OH
381	S
3 8 2	OCH <sub>3</sub>
3 8 3	
3 8 4	NMe <sub>2</sub> NNN

第29表

実施例番号	R <sup>1</sup>
3 8 5	OH
386	S N
387	OCH <sub>3</sub>
388	
389	NMe <sub>2</sub> NN N N N N N N N N N N N N N N N N N

第30表

実施例番号	R <sup>1</sup>
390	OH
3 9 1	S N
3 9 2	OCH <sub>3</sub>
3 9 3	
394	NMe <sub>2</sub> NN N N N N N

実施例347(9)と同様にして実施例347(5)および上記実施例355 ~394で得た化合物から樹脂を除去して第31~39表記載の化合物を得る。

第31表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
395	OH	融点:153−154℃
	√N.	APCI-MS(m/z): 514 (M+H)+
396	,S <sub>Y</sub> ∕	融点: 152-155℃
	N,	APCI-MS(m/z): $552$ (M+H) <sup>+</sup>
3 9 7		融点: 169-172℃
	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	APCI-MS(m/z): 576 (M+H)+
	ÓCH₃	
398	OH	泡状物
	N <sup>'</sup> N	APCI-MS(m/z): 606 (M+H)+
	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	

第32表

実施例番号	生成物	物理恒数等
399	HO-N N N OCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> O NH <sub>2</sub>	融点: 186-188℃ APCI-MS(m/z): 456 (M+H) <sup>+</sup>

第33表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
400	OH	泡状物
	√N.	APCI-MS(m/z): 513 (M+H)+
401	∑S <sub>Y</sub> ∕	融点:. 153-155℃
	Ň,	APCI-MS(m/z): 551 (M+H)+
402		融点:137-139℃
	N.	APCI-MS(m/z): 575 (M+H)+
	ÓCH₃	
403	N-	融点: 198-201℃
	HO 及び	APCI-MS(m/z): 547 (M+H)+
	HN	
	111	
	の混合物	

第34表

	>14	
実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
$40\overline{4}$	OH	油状物
	√N,	APCI-MS(m/z): 480 (M+H) <sup>+</sup>
405	S	油状物
	N,	APCI-MS(m/z): 518 (M+H)+
406		融点:93-96℃
	N,	APCI-MS(m/z): 542 (M+H)+
	ÓCH <sub>3</sub>	
407	НО—	融点:216-218℃
		APCI-MS(m/z): 397 (M+H)+
408	NMe <sub>2</sub>	融点:71-73℃
	Ν̈́Ν	APCI-MS(m/z): 586 (M+H)+
	\ \`\^\	
	√,Ň,	

第35表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
409	OH	泡状物
	⟨N,	APCI-MS(m/z): 520 (M+H) <sup>+</sup>
410	,S <sub>Y</sub>	油状物
	N.	APCI-MS(m/z): 558 (M+H)+
411		泡状物
	N,	APCI-MS(m/z): 582 (M+H)+
	ÓCH₃	
412	<i>n</i> BuO—	油状物
		APCI-MS(m/z): 493 (M+H) <sup>+</sup>
413	NMe <sub>2</sub>	油状物
	Ν̈́Ϋ́Ν	APCI-MS(m/z): 626 (M+H)+
	N N	
414	НО—	融点:216-218℃
		APCI-MS( $m/z$ ): 437 (M+H) <sup>+</sup>

第36表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
415	OH	泡状物
	√N,	APCI-MS(m/z): 528(M+H)+
416	S	融点:. 140-142℃
	N,	APCI-MS(m/z): 566(M+H)+

4 1 7	₩.	融点: 163-165℃ APCI-MS(m/z): 590(M+H) <sup>+</sup>
	ÓCH₃	
418	<i>n</i> Bu0─	融点:. 98-101℃
,		APCI-MS (m/z): 501 (M+H)+
419	NMe <sub>2</sub>	融点:. 193-194℃APCI-
	N N N	MS(m/z): 634(M+H) <sup>+</sup>

第37表

実施例番号	$\mathbb{R}^{1}$	物理恒数等
420	~ OH	泡状物
	⟨N,	APCI-MS(m/z): 527 (M+H)+
421	,S <sub>\\\\\\\\</sub>	融点:. 172-173℃
	Ň,	APCI-MS $(m/z)$ : 565 $(M+H)^+$
422		融点:. 86-88℃
	Ņ, N,	APCI-MS(m/z): 589 (M+H)+
	ÓCH₃	
423	CH <sub>3</sub> S—	融点:. 160-162℃
		APCI-MS(m/z): 474 (M+H)+
424	NMe <sub>2</sub>	融点:. 182-184℃
	Ν̈́ν	APCI-MS(m/z): 633 (M+H)+
	N N	

第38表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
425	⟨N. OH	泡状物APCI-MS(m/z): 513 (M+H) <sup>+</sup>
426	S	泡状物APCI-MS(m/z): 551 (M+H)*
427	OCH <sub>3</sub>	APCI-MS(m/z): 575 (M+H) <sup>+</sup> 融点: 187-192℃
428	N N	泡状物APCI-MS(m/z): 535 (M+H) <sup>+</sup>
429	NMe <sub>2</sub> NNN NNN	泡状物APCI-MS(m/z): 619 (M+H)+

第39表

実施例番号	R <sup>1</sup>	物理恒数等
430	~ <b>COH</b>	油状物
	⟨N.	APCI-MS(m/z): 535 (M+H)+
431	,S <sub>\\\\\\\\</sub>	油状物
	N,	APCI-MS(m/z): 573 (M+H)+
4 3 2		油状物
	N,	APCI-MS(m/z): 597 (M+H)+
	ÓCH₃	

# 実施例433~482

前記いづれかと同様にして、下記第15表記載の化合物を得る。

	第15表(その1)	
実施例番号	構造式	物理恒数等
433	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> O N N CI N O CH <sub>3</sub>	М. р. :158-162°С
434	HO CH <sub>3</sub> N N C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C	M. p. ∶132–133℃
435	H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub> CI  CH <sub>3</sub>	M. p. :136-138℃
436	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CI  CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. :98-100℃
437	CH <sub>3</sub>	M. p. :169-171℃

第15表(その2)

第15表(その2)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
438	CH <sub>3</sub> HO OCI NH OCH OCH H <sub>3</sub> C O-CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C O-CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 589 (M+H)+
439	N NH <sub>2</sub> O CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> O	M. p. :208-209°C
440	CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 561 (M+H) <sup>+</sup>
441	CH <sub>3</sub> O CI  NH  CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C  O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C	泡状物 MS(m/z): 561 (M+H) <sup>+</sup>
442	NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> O  CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C  O  CH <sub>3</sub>	M.p.:146-148℃

第15表(その3)

第15表(その3)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
443	CH <sub>3</sub> O CI NH O CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	M. p. ∶153-155℃
444	H <sub>3</sub> C N H Cl CH <sub>3</sub>	M. p. :136. 5-137. 5℃
445	H <sub>3</sub> C N N N O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	M. p. ∶112. 5-113°C
446	H <sub>3</sub> C O O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub>	M. p. ∶42-45℃
447	H <sub>3</sub> C. N H CI CI N CH <sub>3</sub>	D. c. :90-130°C
448	H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub>	アモルファス状 MS(m/z): 595 (M+H) <sup>+</sup>

第15表(その4)

第15表(その4)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
449	HN CH <sub>3</sub>	M. p. :139-140℃
450	HN OH	M.p.:142-145℃
451	H <sub>3</sub> C O O CH <sub>3</sub> N N H <sub>3</sub> C O O CH <sub>3</sub>	M. p. ∶149–150°C
452	HO N N CI CH <sub>3</sub> HO CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	D. c. :86–90℃
453	HO CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub> OH	粉末状 MS(m/z): 506 (M+H) <sup>+</sup>
454	N N N N CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	油状物 MS(m/z): 527 (M+H) <sup>+</sup>

PCT/JP01/02034

第15表(その5)

実施例番号	構造式 HO	物理恒数等
455	HN O CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub> HN O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C	粉末状 MS(m/z): 542 (M+H) <sup>+</sup>
456	H <sub>3</sub> C O N N O CH <sub>3</sub>	M. p. ∶185-188℃
457	OH H O CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 437 (M+H) <sup>+</sup>
458	HO CH <sub>3</sub> N N CI  N O CH <sub>3</sub> O	粉末状 MS(m/z): 528 (M+H) <sup>+</sup>
459	HO N N N CI N O CH <sub>3</sub> CI	M.p.:158−160°C
460	HO CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> N HN N	塩酸塩 粉末状 MS(m/z): 484 (M+H) <sup>+</sup>

第15表(その6)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
461	HO CH <sub>3</sub>	粉末状 MS(m/z): 462 (M+H) <sup>+</sup>
462	HO CH <sub>3</sub> HN CH <sub>3</sub>	M. p. :191-193℃
463	HO CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	M. p. ∶152. 5-154. 5°C
464	HO CH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. ∶155-157°C
465		M. p. :146-147°C
466	HO N N CI CH <sub>3</sub> HN O CH <sub>3</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	MS(m/z): 528 (M+H) <sup>+</sup> M.p.:97℃

第15表(その7)

第15表(その7)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
467	HO N N CI CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 506 (M+H)+
468	HO CH <sub>3</sub> N O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 548 (M+H) <sup>+</sup>
469	HO CH <sub>3</sub> N N O OH	M.p.:214-215℃
470	OH O CH <sub>3</sub> N N N CI  O CH <sub>3</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	泡状物 MS(m/z): 544 (M+H) <sup>+</sup>
471	OH OH OH OH OH OH OH OH OH OH	M. p. :176-182℃
472	OH  N  N  CI  CH <sub>3</sub> O  CH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 508 (M+H)+

第15表(その8)

第15表(その8)		
実施例番号	構造式	物理恒数等
473	OH OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	泡状物 MS(m/z): 548 (M+H) <sup>+</sup>
474	HO CH <sub>3</sub>	粉末状 MS(m/z): 494 (M+H) <sup>+</sup>
475	HO CH <sub>3</sub>	粉末状 MS(m/z): 498 (M+H) <sup>+</sup>
476	HO N N N CI CI N CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	粉末状 MS(m/z): 556 (M+H) <sup>+</sup>
477	HO CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> HN HO	粉末状 MS(m/z): 498 (M+H) <sup>+</sup>

第15表(その9)

	3/1 0X(C03)	
実施例番号	構造式	物理恒数等
478	HN OH OH	M.p.:184-185℃
479	HO CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	M.p.:146-148℃
480	HO CH <sub>3</sub> CI CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> HN N O CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	M. p. :208-209℃
481	OH H CI CH <sub>3</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	M. p. ∶123–126°C
482	HO N N N N O CI CI H <sub>2</sub> N N N CH <sub>3</sub>	粉末状 MS(m/z): 486 (M+H) <sup>+</sup>

## 参考例

5

10

15

20

25

- (1) SL-オートクレーブに2-シアノピリミジン80gのエタノール400 m 1 溶液を加え、次いで10%Pd-C 48gのエタノール懸濁液と<math>15%アンモニア/エタノール(アンモニア224g、1.6 リットル)を加える。水素圧3気圧で3回置換したのち、水素圧7気圧で5 時間反応後、活性炭40gプレコート下にろ過し、エタノールで洗浄する。ろ液から溶媒を常圧留去後、残渣にエタノールを加え、次いでマレイン酸97.2gを少しずつ加える。マレイン酸を投入後1時間攪拌し、さらに酢酸エチル800m1を約20分間かけて滴下する。30 でまで徐冷し、さらに氷冷下で30分間攪拌する。析出する結晶をろ取し、エタノールー酢酸エチル(1:2)の混合溶液160m1で洗浄して、2-アミノメチルピリミジン・マレイン酸塩<math>114.6g(収率67%)を得る。
- (2) 2リットルー4頸コルベンに2ーアミノメチルピリミジン・マレイン酸塩 70gとエタノール280m1を加え懸濁する。予め調製した塩化水素-エタノール溶液69.6gを10分間かけて滴下し、70℃で2時間撹拌する。反応終了後、60℃で酢酸エチル560m1を滴下し、次いで30℃まで徐冷する。さらに、氷冷下30分間攪拌し、結晶をろ取、冷却したエタノールー酢酸エチル (1:2)の混合溶液140m1で洗浄し、乾燥して、2ーアミノメチルピリミジン・塩酸塩43.1gを粉末状結晶として得る。融点:207~210℃(分解)産業上の利用の可能性
- 本発明の目的化合物(I)およびその薬理的に許容し得る塩は、優れた選択的PDE V阻害作用を有するので、cGMP系シグナル伝達の機能障害に起因する 各種疾患(例えば、慢性および急性心不全、狭心症、陰茎勃起不全、高血圧症、 肺高血圧症、糖尿病性胃不全麻痺、心筋梗塞、女性性機能不全、前立腺肥大、喘息、下痢、便秘、アラカシア等の予防・治療剤として有用な医薬化合物である。
- また、本発明の目的化合物(I)およびその薬理的に許容し得る塩は副作用をほ とんど示さず、選択的に所期の効果を得ると共に、低毒性であり、医薬として高 い安全性を示すという優れた特性を有する。

15

20

## 請 求 の 範 囲

## 1. 一般式(I):

$$R^1$$
  $COR^3$  (I)

5 (式中、Xは、式:=CH-または=N-、

Yは、式:-NH-、-NR<sup>4</sup>-、-S-、-O-、-CH=N-、-N=C

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基、

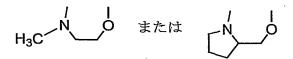
R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基、

R³は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アル コキシ基、置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよ い含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基、

R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、または置換されていてもよいアミノ基を表し、

また、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:

181



で表されるラクトン環を形成していてもよい、但し、

Xが、式:=Nーであり、Yが、式:-CH=N-または-N=CH-であり、R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換されたアミノ基であり、そしてR<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基、または置換されていてもよいシクロ低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

10 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基を表す。)

で示される環状化合物またはその薬理的に許容し得る塩。

2. Xは、式: = N-であり、

Yが、式: - NH - 、- NR<sup>4</sup> -、- S - 、 - O - 、- CH = N - 、- N = CH - 、- N = N -、- CH = CH - 、

$$-c=N -c=C -N=C R^{5}$$
 、  $R^{6}$  または  $R^{7}$ 

であり、

25

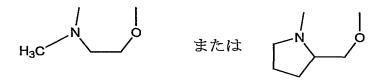
20 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R<sup>3</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、

5 R⁴、R⁵、R⁶またはR<sup>7</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基または置換されていてもよいアミノ基であり、

また、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



10 で表されるラクトン環を形成していてもよく、但し、

Xが、式: = N -であり、

20

25

Yが、式: - CH = N - または N = CH -であり、

R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換されたアミノ基であり、

15 R<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい 含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基または置換されていてもよいシクロ アルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

R¹は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、ま たはシアノ基である、請求項1記載の化合物。

3. Xは、式: = CH - または = N -を表し、

Yは、式: - NH - 、 - NR<sup>4</sup> -、- S - または - 0 - を表し、

R¹は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキル

アミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

8 R 3 は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、

R<sup>4</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環 式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基または置換されていてもよいアミ ノ基であり、

また、R⁴は、R³と互いに結合し、式:

で表されるラクトン環を形成していてもよい、請求項1記載の化合物。

15 4. Xは、式: = N - であり、

Yは、式: - N = N -、 - CH = CH -、

であり、

25

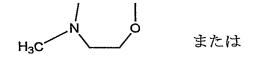
20 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置

換アミノ基であり、

R³は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいとクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、R⁵、R⁵またはR¹は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基または置換されていてもよいアミノ基であり、

また、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:



10

15

20

25

5

で表されるラクトン環を形成していてもよい、請求項1記載の化合物。

5. Xは、式: = N - であり、

Yは、式: - CH = N - または- N = CH - であり、

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R³は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいかクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、但し、

R<sup>2</sup>が、置換されていてもよいアリール基で置換されたメチル基でモノ置換され

WO 01/83460 PCT/JP01/02034

たアミノ基であり、

R<sup>3</sup>が、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換低級アルキル基でモノ置換されたアミノ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基でモノ置換されたアミノ基または置換されていてもよいシクロアルキル基でモノ置換されたアミノ基である場合は、

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基で置換されていてもよい水酸基、ま たはシアノ基である、請求項1記載の化合物。

6. Xは、式: = CH - を表し、

10 Yが、式: - CH = N - 、- N = CH - 、- N = N - 、

であり、

5

15

20

R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R<sup>3</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基であり、

25 R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>またはR<sup>7</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルコキシ基または置換されていてもよいアミノ基であり、

また、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、またはR<sup>7</sup>は、R<sup>3</sup>と互いに結合し、式:

で表されるラクトン環を形成していてもよい、請求項1記載の化合物。

7. Xは、式: = C - であり、

Yは、式: - CH = CH - であり、

5 R<sup>1</sup>は、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいアミノ 基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい含窒素複素 環式基で置換されていてもよい水酸基、またはシアノ基であり、

R<sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、含窒素芳香族複素環式基置換低級アルコキシ基、置換されていてもよい複素環式基で置換された低級アルキルアミノ基、または置換されていてもよいアリール基置換アミノ基であり、

R<sup>3</sup>は、置換されていてもよいアリール基、置換されていてもよい含窒素複素環式基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルコキシ基、置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、置換されていてもよい含窒素複素環式基置換水酸基、または置換されていてもよいアミノ基である、請求項1記載の化合物。

## 8. R<sup>1</sup>が

10

15

20

25

- (1)シクロ低級アルキル基、水酸基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、フェニル基、低級アルコキシフェニル基、水酸基置換低級アルキルフェニル基、フリル基、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、水酸基置換低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基およびモルホリニル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
  - (2) 水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、ピリジル基、低級アルキル アミノ基、シアノ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換され

15

20

ていてもよいフェニル基および水酸基置換低級アルキル基から選ばれる同一また は異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、

- (3) インダニルアミノ基、
- (4) 水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、 オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、低級 アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基、ホルミル基、メシル 基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルカノイル基およびカルバモイル基 から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい含窒素複素 環式基、
- 10 (5) ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、または
  - (6) シアノ基、

## R2が

- (1) 低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アミノ基、低級アルカノイルアミノ基、ホルミルアミノ基、水酸基、低級アルコキシピリジル基、低級アルキルアミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、低級アルキレンジオキシ基、シアノ基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルキル基、低級アルキルスルホニル基および低級アルキルスルフィニル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルキルアミノ基、
  - (2) 低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1~ 4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、
    - (3) ピリジル基で置換された低級アルコキシ基、
  - (4) インドリル基、ピリミジニル基、ベンゾフラニル基、ジヒドロベンゾフラニル基、低級アルキルピリミジニル基、ジヒドロベンゾオキサゾリル基またはジヒドロベンゾイミダゾリル基で置換された低級アルキルアミノ基、
- 25 (5) インダニルアミノ基、

## R³が

(1) 低級アルコキシ基および低級アルキルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基または1~2個の低級アルキレンジオキシ基で置換されていてもよいアリール基、

10

- (2) 低級アルキル基、水酸基、アミノ基、クロロスルフィニルオキシ基および ピペリジルオキシスルフィニルオキシ基から選ばれる同一または異なる1~4個 の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
- (3) モルホリニル基およびジ低級アルコキシホスホリル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
- (4) ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルキルアミノ基、ピラジニル基、フェニル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、ピリミジニル基置換オキシ基、ピリミジニル基置換低級アルコキシ基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、Nー低級アルキルーNーピリミジニルアミノ基、低級アルキルジオキソラニル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、および低級アルキルピペリジル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換された低級アルコキシ基、
  - (5) 水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、
- 15 (6) ピリミジニル基、低級アルキル基およびシアノ基置換低級アルキル基から 選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基置 換水酸基、または

(7)

- (i) 低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
- (ii)シアノ基、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、カルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリジル基、低級アルコキシピリジル基、低級アルコキシピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換低級アルキルモルホリニル基、シアノ低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換ピペリジル基、オキソ基置換ピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル基、ピロリジニル基、低級アルキルピロリジニル基、低級アルキルピラジニル基、テトラヒドロフラニル基、低級アルコキシピリジルアミノ基およびピリミジニルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキ

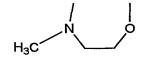
ル基、

10

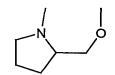
- (i i i) 水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
- (iv) 低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、
- (v) 低級アルキル基で置換されていてもよいピラゾリル基、
- 5 (vi) 低級アルキル基で置換されていてもよいイソキサゾリル基、
  - (vii) モルホリニル基、
  - (viii)低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、水酸基置換低級アルカノイル基、ホルミル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルキルアミノ低級アルカノイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基、
  - (ix)保護されていてもよい水酸基、低級アルコキシ基およびピリミジニル基 置換オキシ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよ いシクロ低級アルキル基、および
- 15 (x) 低級アルキル基および低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよいピリミジニルアミノ基、

から選ばれる同一または異なる $1\sim2$ 個の基で置換されていてもよいアミノ基、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ が、

- (1) 低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
- 20 (2) 水酸基、低級アルキル基または水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
  - (3) 低級アルコキシ基、
  - (4) 含窒素複素環式基置換低級アルキル基、水酸基置換シクロ低級アルキル 基または低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、
- 25 (5) R³と互いに結合し、式:



せたは



で表されるラクトン環を形成していてもよい、請求項1-7のいずれかに記載の

化合物。

5

15

20

25

9. Xは、式: = N -、

Yは、式: - S.-、

R<sup>1</sup>は、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、 R<sup>2</sup>は、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1 ~2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アル キルアミノ基、

R<sup>3</sup>は、低級アルコキシ基、またはピリミジニル基置換低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、である請求項3記載の化合物。

10 10. Xは、式:=N-であり、

Yは、式: - N = N - 、 - CH = CH - 、

$$-c=N -c=C -N=C -c=N -c=C -c=N -c=C -c=N -c=C -c=C$$

であり、

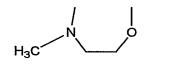
R<sup>1</sup>は、(1)低級アルキルアミノ基またはピリジル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、(2)水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいアミノ基、(3)水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、水酸基置換低級アルキル基、オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、または低級アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、または(4)ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、

R<sup>2</sup>は、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基であり、

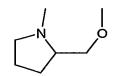
R<sup>3</sup>は、(1)フェニル基で置換された低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、または(2)(i)低級アルコキシ基、ピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基および低級アルキルピラジニル基から選ばれる同一または異なる基で置換されていてもよい低級アルキル基、(ii)低級アルキル基で置換されていてもよいシクロ低級もよいピリジル基、または(iii)水酸基で置換されていてもよいシクロ低級

アルキル基、で置換されていてもよいアミノ基であり、 $R^5$ 、 $R^6$ または $R^7$ は、

- (1) 低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
- (2) 水酸基、低級アルキル基または水酸基置換低級アルキル基で置換されて いてもよい含窒素複素環式基、
  - (3) 低級アルコキシ基、
  - (4) 含窒素複素環式基置換低級アルキル基、水酸基置換シクロ低級アルキル 基または低級アルキル基で置換されていてもよいアミノ基、
  - (5) R³と互いに結合し、式:



または



10

25

5

で表されるラクトン環を形成していてもよい、請求項4記載の化合物。

11. Xは、式:=N-、

Yは、式: - CH = N - または - N = CH - 、

R<sup>1</sup>は

- (1)シクロ低級アルキル基、水酸基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、フェニル基、低級アルコキシフェニル基、水酸基置換低級アルキルフェニル基、フリル基、ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、水酸基置換低級アルキルピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基は低級アルコキシピリミジニル基はよびモルホリニル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
  - (2) 水酸基、低級アルコキシ基、低級アルキル基、ピリジル基、低級アルキル アミノ基、シアノ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換され ていてもよいフェニル基および水酸基置換低級アルキル基から選ばれる同一また は異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、
  - (3) インダニルアミノ基、
  - (4) 水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルキル基、

オキソ基、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、低級 アルキルアミノ基で置換されていてもよいピリミジニル基、ホルミル基、メシル 基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルカノイル基およびカルバモイル基 から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよい含窒素複素 環式基、

- (5)シアノ基、または
- (6) ピリジル基で置換されていてもよい水酸基、

## R2は

5

- (1)低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アミノ基、低級アルカノイルアミノ基、ホルミルアミノ基、水酸基、低級アルコキシピリジル基、低級アルキルアミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、低級アルキレンジオキシ基、シアノ基、保護されていてもよい水酸基置換低級アルキル基、低級アルキルスルホニル基および低級アルキルスルフィニル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルキルアミノ基、
- 15 (2) インドリル基、ピリミジニル基、ベンゾフラニル基、ジヒドロベンゾフラニル基、低級アルキルピリミジニル基、ジヒドロベンゾオキサゾリル基またはジヒドロベンゾイミダゾリル基で置換された低級アルキルアミノ基、
  - (3) インダニルアミノ基、
  - (4)低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1~ 4個の基で置換されていてもよいアリール基で置換された低級アルコキシ基、
    - (5) ピリジル基で置換された低級アルコキシ基、

## R³は

20

25

- (1)低級アルコキシ基および低級アルキルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいアリール基または1~2個の低級アルキレンジオキシ基で置換されていてもよいアリール基、
- (2) 低級アルキル基、水酸基、アミノ基、クロロスルフィニルオキシ基および ピペリジルオキシスルフィニルオキシ基から選ばれる同一または異なる1~4個 の基で置換されていてもよい含窒素複素環式基、
- (3) モルホリニル基およびジ低級アルコキシホスホリル基から選ばれる同一ま

10

20

25

たは異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、

- (4) ピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルキルアミノ基、ピラジニル基、フェニル基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、ピリミジニル基置換オキシ基、ピリミジニル基置換低級アルコキシ基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、Nー低級アルキルーNーピリミジニルアミノ基、低級アルキルジオキソラニル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基、ピリジルカルボニルアミノ基、水酸基、および低級アルキルピペリジル基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換された低級アルコキシ基、
- (5) 水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルコキシ基、
  - (6) ピリミジニル基、低級アルキル基およびシアノ基置換低級アルキル基から 選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基置 換水酸基、または

(7)

- 15 (i) 低級アルコキシ基で置換されていてもよい低級アルコキシ基、
  - (ii)シアノ基、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基および/またはハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、カルバモイル基、低級アルキルアミノ基、ピリジル基、低級アルキルピリジル基、低級アルコキシピリジル基、ピリミジニル基、低級アルコキシピリミジニル基、モルホリニル基、低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換低級アルキルモルホリニル基、シアノ低級アルキルモルホリニル基、水酸基置換ピペリジル基、オキソ基置換ピペラジニル基、低級アルキルピペラジニル基、低級アルキルとペラジニル基、ピロリジニル基、低級アルキルピロリジニル基、低級アルキルピラジニル基、テトラヒドロフラニル基、低級アルコキシピリジルアミノ基およびピリミジニルアミノ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよい低級アルキル基、
    - (iii) 水酸基または低級アルコキシ基で置換されていてもよいフェニル基、
    - (iv)低級アルキル基で置換されていてもよいピリジル基、
    - (v) 低級アルキル基で置換されていてもよいピラゾリル基、

10

25

(vi) 低級アルキル基で置換されていてもよいイソキサゾリル基、

(vii) モルホリニル基、

(viii) 低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキル基、シアノ低級アルキル基、水酸基置換低級アルカノイル基、ホルミル基、低級アルコキシ低級アルカノイル基および低級アルキルアミノ低級アルカノイル基から選ばれる同一または異なる1~4個の基で置換されていてもよいピペリジル基、および

- (ix)保護されていてもよい水酸基、低級アルコキシ基およびピリミジニル基 置換オキシ基から選ばれる同一または異なる1~3個の基で置換されていてもよ いシクロ低級アルキル基、
- (x) 低級アルキル基および低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよいピリミジニルアミノ基、

から選ばれる同一または異なる $1\sim2$ 個の基で置換されていてもよいアミノ基、である、請求項5記載の化合物。

15 12. Xは、式: = CH - を表し、

Yは、式: - CH = N - 、 - N = CH - 、 - N = N - 、

$$-c=N- \qquad -\stackrel{H}{c}=c- \qquad -N=c-$$

であり、

R<sup>1</sup>は、水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、

20 R<sup>2</sup>は、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる 1 ~ 2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、

R<sup>3</sup>は、(1)低級アルコキシ基、(2)ピリミジニル基またはモルホリニル基で置換されていてもよい低級アルキル基、または(3)水酸基で置換されていてもよいシクロ低級アルキル基、で置換されていてもよいアミノ基である、請求項6記載の化合物。

13. Xは、式: = C - であり、

Yは、式: - CH = CH - であり、

10

15

20

25

R¹は、ピリジル基置換低級アルコキシ基または水酸基置換低級アルキル基で置換されていてもよいピロリジニル基、

R<sup>2</sup>が、低級アルコキシ基およびハロゲン原子から選ばれる同一または異なる1~2個の基で置換されていてもよいフェニル基で置換されていてもよい低級アルキルアミノ基、

 $R^3$ は、(1)低級アルコキシ基、または、(2)ピリミジニル基またはモルホリニル基で置換されていてもよい低級アルキル基である、請求項7記載の化合物。  $14. R^1, R^2, R^3, R^4, R^5, R^6$ または $R^7$ 上のアリール基が単環、二環または三環式の $6\sim14$ 員アリール基(一部が飽和していてもよい)、 $R^1, R^3, R^4, R^5, R^6$ または $R^7$ 上の含窒素複素環式基が単環または二環式の $5\sim14$  員の含窒素複素環式基である、請求項1-13のいずれか1項に記載の化合物。  $15. R^1, R^2, R^3, R^4, R^5, R^6$ または $R^7$ 上の単環、二環または三環式の $6\sim14$ 員アリール基(一部が飽和していてもよい)がフェニル基、ナフチル基、インデニル基、またはインダニル基である、請求項14項に記載の化合物。  $16. R^1, R^3, R^4, R^5, R^6$ または $R^7$ 上の単環または二環式の $5\sim14$ 員

の含窒素複素環式基が、ピリジル基、ピリミジニル基、イミダゾリル基、ピペリジル基、ピラゾリル基、モルホリニル基、ピペラジニル基、ピロリジニル基、ジヒドロイソインドリル基、テトラヒドロイミダゾ [1, 2-a] ピラジル基、テトラヒドロイソキノリル基、ジヒドロー5Hーピロロ [3, 4-b] ピリジル基、ナフチリジル基、ピラゾ [3, 4-d] ピリジル基、テトラヒドロピリド [3, 4-d] ピリジル基、オキサゾロ [4, 5-c] ピリジル基、オクタヒドロピリド [3, 4-d] ピリジル基、パーヒドロジアゼピニル基、パーヒドロピペラジノ [3, 4-c] ピペラジニル基、テトラヒドロイソオキサゾロ [4, 5-c] ピリジル基、ヘキサヒドロピラゾロ [4, 3-c] ピリジル基、ジヒドロピリド [3, 4-d] ピリンニル基、テトラヒドロオスオーナンロ [5, 4-c] ピリジル基、ヘキサヒドロピリジル基、テトラヒドロオストランニル基、オクタヒドロピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、オクタヒドロピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、テトラヒドロチアゾロ [5, 4-c] ピリジル基、イミダゾ [4, 5-b] ピリジル基、ホモピアゾロ [5, 4-c] ピリジル基、イミダゾ [4, 5-b] ピリジル基、ホモピア

ペラジニル基、パーヒドロピラジノ[1,2-a] ピラジニル基、テトラヒドロ

ピリド [4, 3-d] ピリミジニル基、テトラヒドロチエノ [3, 2-c] ピリジル基、テトラヒドロナフチリジル基、である請求項14記載の化合物。

- 17. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容 し得る塩を有効成分として含有する医薬組成物。
- 18. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容し得る塩の有効量を陰茎勃起不全の患者に投与する、陰茎勃起不全の治療方法。
- 19. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容し得る塩の有効量を肺高血圧症の患者に投与する、肺高血圧症の治療方法。
- 20. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容 し得る塩の有効量を糖尿病性腎不全麻痺の患者に投与する、糖尿病性胃不全麻痺 の治療方法。
  - 21. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容 し得る塩の、陰茎勃起不全の患者の治療への使用。
- 22. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容 し得る塩の、肺高血圧症の患者の治療への使用。
  - 23. 請求項1-16項のいずれか1項に記載の化合物またはその薬理的に許容し得る塩の、糖尿病性腎不全麻痺の患者の治療への使用。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP01/02034

Int.	IFICATION OF SUBJECT MATTER Cl <sup>7</sup> C07D239/42, C07D401/12, 0403/04, C07D405/14, C07D413/14, C	C07D403/12, C07D413/12	2, C07D401/14,
	C07D513/04, 343	0/10490/04 103, 00/104/1/04	107, CO7D471/04
	o International Patent Classification (IPC) or to both na	tional classification and IPC	
	SEARCHED		
Int.	ocumentation searched (classification system followed C1 C07D239/42, C07D401/12, 0403/04, C07D405/14, C07D413/14, C	C07D403/12, C07D413/12	2, C07D401/14, 107, C07D471/04
	C07D513/04, 343	, ,	,
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched			in the fields searched
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CA(STN), REGISTRY(STN), WPIDS(STN)			
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO, 96/22991, A (ABBOTT LABORAT		1,7,8
<u>-</u>	01 August, 1996 (01.08.96), Example 50B (Furthermore, "ami aminomethyl-4-methoxy benzoate written out of context, and s "methylamino" according to the & JP11-501616, A	nomethyl" of Methyl 2- is considered to be hould be replaced with	
х	Van Aardt, Theunis G.; Van Rensk Ferreira, Daneel, Direct synthe aldol condensation of phenylace benzaldehydes, Tetrahedron (199 11773-11786, compound No. 6	sis of pterocarpans via	1,7,8 14,15
х	US, 3560624, A (MERCK & CO.), 02 February, 1971 (02.02.71), Claims & US, 3758561, A		1,7
х	JP, 50-95273, A (Tanabe Seiyaku 29 July, 1975 (29.07.75), page 2, lower right column, 4 <sup>th</sup>		1,7,8 14,15
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
* Special categories of cited documents:  (A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  (E" earlier document but published on or after the international filing date  ("L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  ("O" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed  ("E" alter document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family			
Date of the actual completion of the international search 11 April, 2001 (11.04.01)  Date of mailing of the international search report 24 April, 2001 (24.04.01)			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer	
Facsimile No.		Telephone No.	

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	(Family: none)	
Х	JP, 2000-26294, A (SANKYO COMPANY, LIMITED), 25 January, 2000 (25.01.00), page 41, compound XXXVII, XXXX; page 60, reference example (16b); page 61, reference example (17a); page 62, reference example (18a) (Family: none)	1,7,8 14,15
Х	Chan, Rebecca L.; Bruice, Thomas C., The chemistry of an electron-deficient 5-deazaflavin.8- Cyano-10- methyl -5- deazaisoalloxazine, J. Am. Chem. Soc. (1977), 99(20), 6721-30, compound IX	1,7,8
х	Kim, Dong Chan; Yoo, Kyung Ho; Kim, Dong Jin; Chung, Bong Young; Park, Sang Woo, Synthesis of new pyrrolidine C-nucleosides via Staudinger-aza-Wittig cyclization of .gammaazido ketone, Tetrahedron Lett. (1999), 40(26), 4825-4828, compound 2	1~5,8 11,14,15
Х	EP, 103218, A (HOECHST), 21 March, 1984 (21.03.84), Fig. 1; page 1, compound VI; page 17, Table 4 & JP 59-65090, A	1~5,8 11,14,15
P,X	WO, 2000-76980, A (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO., LTD.), 21 December, 2000 (21.12.00), Claims; page 37, compound in table 8Ex4 (Family: none)	1~5,8 11,14,15,17
х	Mertes, Mathias P.; Zielinski, James; Pillar, Conrad, Approaches to the synthesis of 1-deazauridine and 2'-deoxy-1-deazauridine, J. Med. Chem. (1967), 10(2), 320-5, compound 16	1,2,4,8,10,14 15
Х	Hirai, Kentaro; Sugimoto, Hirohiko; Ishiba, Teruyuki, Heterocyclic cation systems. 14. Synthesis of thieno [3,2-e] [1,4] diazepine, thiazolo [4,5-e] [1,4] diazepine, and s-triazolo [3,4-c] thiazolo [4,5-e] [1,4] diazepine derivatives, J. Org. Chem. (1980), 45(2), 253-60, compound 14a-c	1,2,3,8,9,14 15
A	WO, 95-6648, A (Kyowa Hakko Kogyo Co., Ltd.), 09 March, 1995 (09.03.95), entire description & EP, 668280, A	1-17

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/02034

Bo	xI (	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
Th	is inte	rnational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1.	$\boxtimes$	Claims Nos.: 18-23 because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
	by	Claims 18-23 relate to methods for treatment of the human or animal body therapy.
2.	$\boxtimes$	Claims Nos.: 1-17 because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
	Se	e extra sheet.
3.	Ш	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Da	TT	
		Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
111	is inte	rnational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:  The compounds of the invention do not have any novel common basic skeleton
	in	their chemical structures.
1.		As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	$\boxtimes$	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.		As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4.	$\Box$	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international
••		search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
		<u> </u>
Re	mark	on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
		No protest accompanied the payment of additional search fees.

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/02034

### Continuation of A.

C07D487/04 148,C07D471/04 106,C07D471/04 113,C07D487/04 144,C07D471/04 104,A61K31/505,A61K31/506,A61K31/5377,A61P43/00 111,A61P15/10,A61P9/10,A61P11/00,A61P13/12,A61P3/10

## Continuation of B.

C07D487/04 148,C07D471/04 106,C07D471/04 113,C07D487/04 144,C07D471/04 104,A61K31/505,A61K31/506,A61K31/5377,A61P43/00 111,A61P15/10,A61P9/10,A61P11/00,A61P13/12,A61P3/10

### Continuation of Box No.I-2 of continuation of first sheet (1)

A group of inventions of claims 1-16 and the invention of claim 17 relate to compounds of the general formula (I) or pharmaceutical compositions containing the same as the active ingredient. However, these compounds do not have any novel common basic skeleton in their chemical structures, so that one invention cannot be grasped from each of the above claims carrying the compounds.

Additionally, substantial disclosure of the description was made only on a small part of a wide range of compounds included among those described above.

Therefore, the above claims and the description fail to comply with the prescribed requirements to such an extent that a meaningful search could not be carried out.

In this international search report, search was made in the sight of the disclosure of the description only for compounds of the general formula (I) wherein X is =N- and Y is -N=CH- or group (II), accompanied with the citation of prior literature on other compounds, which literature has been found during the searching process.

#### 国際調査報告

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))
Int cl<sup>7</sup> C07D239/42, C07D401/12, C07D403/12, C07D413/12, C07D401/14, C07D403/04, C07D405/14, C07D413/14, C07D498/04 105, C07D471/04 107, C07D471/04 118, C07D513/04, 343

#### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int cl<sup>7</sup> C07D239/42, C07D401/12, C07D403/12, C07D413/12, C07D401/14, C07D403/04, C07D405/14, C07D413/14, C07D498/04 105, C07D471/04 107, C07D471/04 118, C07D513/04, 343

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CA (STN), REGISTRY (STN), WPIDS (STN)

C. 関連する	ると認められる文献	
引用文献の		関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X	WO, 96/22991, A (ABBOTT LABORATOR IES) 1. 8月. 1996 (01. 08. 96) Example 50B (な	1, 7, 8
	お、Methyl 2-aminomethyl-4-methoxy benzoateの「aminomethyl」は、その前後の反応からみて「methylamino」の誤記と認められる。) & JP11-501616, A	
X	Van Aardt, Theunis G.; Van Rensburg, Hendrik; Ferreira, Dane el, Direct synthesis of pterocarpans via aldol condensation of phenylacetateswith benzaldehydes, Tetrahedron (1999), 55 (40), 11773-11786, 化合物 6	1, 7, 8 14, 15

#### |X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの、
- 「&」同一パテントファミリー文献

 国際調査を完了した日
 11.04.01
 国際調査報告の発送日
 24.04.01

 国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号
 特許庁審査官(権限のある職員) 内藤 伸一
 4P 8615

C (続き).	関連すると認められる文献・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	US, 3560624, A (MERCK & CO.) 2. 2月. 1971 (02.02.71) クレーム & US, 375856 1, A	1, 7
X	JP, 50-95273, A (田辺製薬株式会社) 29. 7月. 1 975 (29. 07. 75) 第2頁右下欄下から4行目 (ファミリーなし)	1, 7, 8 14, 15
X	JP, 2000-26294, A (三共株式会社) 25. 1月. 2000 (25. 01. 00) 第41頁化合物XXXVII及びXXXX、第60頁参考例(16b)、第61頁参考例(17a)、第62頁参考例(18a)(ファミリーなし)	1, 7, 8 14, 15
X	Chan, Rebecca L.; Bruice, Thomas C., The chemistry of an ele ctron-deficient 5-deazaflavin.8-Cyano-10-methyl-5-deazaisoal loxazine, J. Am. Chem. Soc. (1977), 99(20), 6721-30, 化合物IX	1, 7, 8
X	Kim, Dong Chan; Yoo, Kyung Ho; Kim, Dong Jin; Chung, Bong Yo ung; Park, Sang Woo, Synthesis of new pyrrolidine C-nucleosid es via Staudinger—aza—Wittig cyclization of .gamma.—azido ke tone, Tetrahedron Lett. (1999), 40(26), 4825—4828, 化合物 2	$1 \sim 5, 8$ $11, 14,$ $15$
X	EP, 103218, A (HOECHST) 21. 3月. 1984 (21. 03. 84) 図面1/1頁化合物VI、第17頁Tabelle 4 & JP59-65090, A	$1 \sim 5, 8$ $11, 14,$ $15$
P, X	WO, 2000-76980, A (山之内製薬株式会社) 21.1 2月.2000 (21.12.00) 請求の範囲,第37頁表8E x4の化合物 (ファミリーなし)	$1 \sim 5, 8$ $11, 14,$ $15, 17$
X	Mertes, Mathias P.; Zielinski, James; Pillar, Conrad, Approaches to the synthesis of 1-deazauridine and 2'-deoxy-1-deazauridine, J. Med. Chem. (1967), 10(2), 320-5, 化合物 1 6	1, 2, 4, 8, 1 0, 14, 1
X	Hirai, Kentaro; Sugimoto, Hirohiko; Ishiba, Teruyuki, Hetero cyclic cation systems. 14. Synthesis of thieno[3,2-e][1,4] diazepine, thiazolo[4,5-e][1,4] diazepine, and s-triazolo[3,4-c] thiazolo[4,5-e][1,4] diazepine derivatives, J. Org. Chem. (1980), 45(2), 253-60, 化合物 1 4 a - c	1, 2, 3, 8, 9, 14, 15
A .	WO, 95-6648, A (協和発酵工業株式会社) 9.3月.1 995 (09.03.95) 文献全体 & EP, 668280, A	1-17
	·	:

第 I 欄 法第 8 条 成しなか	請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き) 全第3項(PCT17条(2)(a))の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作いった。
1. X	請求の範囲 <u>18-23</u> は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
	請求の範囲 $18-23$ の発明は、治療による人体または動物の体の処置方法に関するものである。
2. X	請求の範囲 <u>1-17</u> は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
	別紙参照
3. 🗌	請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅱ欄	発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
	でるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。 に願発明化合物は、その化学構造において、新規な基本骨格が共通しているものとはいえい。
1. [	出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. X	追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 🗀	出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4.	出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査 「	手数料の異議の申立てに関する注意 ] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
Ē	] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

## A. の続き

C07D487/04 148, C07D471/04 106, C07D471/04 113, C07D487/04 144, C07D471/04 104, A61K31/505, A61K31/506, A61K31/5377, A61P43/00 11 1, A61P15/10, A61P9/10, A61P11/00, A61P13/12, A61P3/10

## B. の続き

C07D487/04 148, C07D471/04 106, C07D471/04 113, C07D487/04 144, C07D471/04 104, A61K31 /505, A61K31/506, A61K31/5377, A61P43/00 11 1, A61P15/10, A61P9/10, A61P11/00, A61P13/12, A61P3/10

# 第 I 欄の 2. について

請求の範囲1-16及び同17に係る発明は、一般式(I)で表される化合物又はそれを有効成分とする医薬組成物の発明であるが、同化合物は、その化学構造において、新規な基本骨格が共通しているものとはいえないから、このような化合物を記載する上記請求の範囲各項からは、一の発明を明確に把握することができない。

しかも、明細書には、上記化合物に包含される広範な化合物のごく一部の化合物についてしか、実質的な開示がない。

したがって、上記請求の範囲及び明細書は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない。

なお、この国際調査報告では、明細書の記載内容に照らし、一般式(I)で表される化合物において、Xが、=N-で、Yが-N=CH-又は=N-C-である場合のものについて

R 7

調査を行った。また、その調査の課程で、上記場合以外の化合物についての先行文献もいくつか発見したので、これも併せて示す。